# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2003-183524

(43) Date of publication of application: 03.07.2003

(51)Int.CI.

C08L101/00 B29C 65/16 C08J 5/00 C08K 3/40 CO8L 67/00 CO8L 69/00 CO8L 77/00

(21)Application number : 2002-304653

(71)Applicant : BAYER AG

(22)Date of filing:

18.10.2002

(72)Inventor: JOACHIMI DETLEV DR

**BRAIG THOMAS** DOBLER MARTIN **KRAUSE FRANK** THOMA FREDERIK

(30)Priority

Priority number: 2001 10151847 Priority date: 24.10.2001 Priority country: DE

## (54) MOLDING COMPOSITION FOR LOW CARBON BLACK CONTENT ABSORBING LASER

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a molding composition for a low carbon black content absorbing a laser beam.

SOLUTION: Molded parts of the naturally colored or colored thermosetting molding composition can be welded using laser beam, which transmit the laser beam fully or to a certain extent by absorbing the laser beam in at least spectrum regions in a range of 700-1,200 nm wavelength and processed molded parts.

#### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

16.08.2005

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

\* NOTICES \*

JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.\*\*\*\* shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

#### **CLAIMS**

### [Claim(s)]

[Claim 1] A) Consisting C mineral matter filler or the matter for reinforcement of 0 0 to 70% of the weight 0.001 to 0.1% of the weight in one or more sorts of IR absorptivity compounds chosen from the group which includes B phthalocyanine, naphthalocyanine, perylene, KUOTERIREN, a metal complex, azo dye, anthraquinone, a squaric acid derivative, an in MONIUMU color, and poly methine 35 to 99.999% of the weight in laser permeability thermoplastics including D additive 30% of the weight, the carbon black content of the whole constituent is less than 0.1% of the weight of a constituent.

[Claim 2] The constituent according to claim 1 said whose IR absorptivity compound is a phthalocyanine or naphthalocyanine.

[Claim 3] The constituent according to claim 1 said whose thermoplastics is at least one sort of polyamides, or polyester.

[Claim 4] The constituent according to claim 1 which changes including the matter for reinforcement, or a filler at least 1% of the weight.

[Claim 5] The constituent according to claim 1 which changes including a glass fiber.

[Claim 6] The constituent according to claim 1 said whose thermoplastics is at least one sort of polycarbonates, or polyester.

[Claim 7] A) Consisting C mineral matter filler or the matter for reinforcement of 0 0 to 70% of the weight 0.001 to 0.1% of the weight in one or more sorts of IR absorptivity compounds chosen from the group which consists laser permeability thermoplastics of B phthalocyanine, naphthalocyanine, perylene, KUOTERIREN, a metal complex, azo dye, anthraquinone, a squaric acid derivative, an in MONIUMU color, and poly methine 35 to 99.999% of the weight including D additive 30% of the weight, the carbon black content of the whole constituent is less than 0.1% of the weight of a constituent for shaping.

[Claim 8] A) Consisting C mineral matter filler or the matter for reinforcement of 0 0 to 70% of the weight 0.001 to 0.1% of the weight in one or more sorts of IR absorptivity compounds chosen from the group which consists laser permeability thermoplastics of B phthalocyanine, naphthalocyanine, perylene, KUOTERIREN, a metal complex, azo dye, anthraquinone, a squaric acid derivative, an in MONIUMU color, and poly methine 35 to 99.999% of the weight including D additive 30% of the weight, the carbon black content of the whole constituent is less than 0.1% of the weight of shaping components.

[Claim 9] Laser permeability thermoplastics A) 35 to 99.999 % of the weight, B phthalocyanine, Naphthalocyanine, perylene, KUOTERIREN, a metal complex, azo dye, One or more sorts of IR absorptivity compounds chosen from the group which consists of anthraquinone, a squaric acid derivative, an in MONIUMU color, and poly methine 0.001 to 0.1 % of the weight, C) A D usual additive 0 to 70% of the weight for a mineral matter filler or the matter for reinforcement 0 to 30 % of the weight, The manufacture approach of the shaping components which change including the phase to which contain in, and became and two or more shaping components whose carbon black contents of the whole constituent are less than 0.1 % of the weight are made to weld by laser light welding.

[Claim 10] They are the shaping components joined by laser light joining. At least one shaping component A laser permeability thermoplastics 35 to 99.999 % of the weight, B) A phthalocyanine, naphthalocyanine, perylene, KUOTERIREN, One or more sorts of IR absorptivity compounds chosen from the group which consists of a metal complex, azo dye, anthraquinone, a squaric acid derivative, an in MONIUMU color, and poly methine 0.001 to 0.1 % of the weight, C) Shaping components with which it consists of 0 0 to 70% of the weight, including D additive 30% of the weight, and the carbon black content of the whole constituent consists of less than 0.1% of the weight of thermoplastic constituents for shaping in a mineral matter filler or the matter for reinforcement.

[Translation done.]

\* NOTICES \*

JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.\*\*\*\* shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

### **DETAILED DESCRIPTION**

[Detailed Description of the Invention]

[0001] [Field of invention] this invention relates to the shaping components (molded parts) processed from the natural color, the thermoplastic constituent for colored shaping, and it which absorb laser in the spectral region of the wavelength range of at least 700 to 1200nm. This invention relates to the constituent for shaping which can further be welded by laser light welding (laser beam welding) and laser light transmission nature, or semi-permeable (translucent) shaping components.

[0002] Various the approaches of welding [background of invention] plastic-molding components exist, for example, are Kunststoffe. Refer to 87, (1997), 11, and 1632–1640. A matter beforehand required for stable weldbonding in the activity to the manifold of heater element welding (heated element welding) and an oscillating welding process, for example, a vehicle, etc. is that the partner (joining partners) of junction fully softens in a contact zone in front of a actual junction phase.

[0003] The factor which determines the reinforcement of the weldbonding section which a welding partner should be pushed [section] together and should make him generate has the pressure to put in the point which is within the limits of the optimal specification. If it should not be too much highly and another side and this pressure are too low, since a weak point may produce this pressure if this pressure is too high, since it may extrude in an amount with too much much melt from a contact zone in weldbonding circles, this pressure should not exist too much low. This divides and is based on the data that 100% of joint precision (fitting accuracy) cannot be attained about many industrial components each other made to weld. Although it is possible to cover the whole weldbonding section and to attain contact of the one half of shaping components and one half by applying compressive force high enough, if flow and pressure requirements differ locally, melt may flow out of the weldbonding section in a various amount, and strong strength may change locally with them. Such a problem is the European Patent application disclosure 0th. 685 It may be mitigated by making low the degree into which viscosity of melt is highly carried out and melt flows out of a junction zone etc. as indicated by No. 528.

[0004] Laser light welding, especially welding using diode laser as an alternate method of oscillating welding and heater element welding are spreading increasingly in recent years. The basal principle which welds plastics with laser light is for the constituent for shaping to absorb a beam of light, or [ that a pure polymer penetrates most laser beams ] — or it penetrates to some extent (translucent), namely, the laser light of the wavelength range of 700 to 1200nm which is interesting by laser light welding is hardly absorbed. Changeover with the heat of the laser absorption of light, therefore laser light can be adjusted by using a pigment, a filler, the matter for reinforcement, and an additive.

[0005] It is described by reference, for example, the basal principle of laser light welding is Kunststoffe. 87, 3,348(1997)–350;Kunststoffe88, 2,210 (1998)–212, Kunststoffe 87, 11 (1997), 1632–1640, Plastverarbeiter 50(1999) 4, 18–19, and Plastverarbeiter Refer to 46(1995) 9 and 42–46.

[0006] After passing the junction partner as whom the beam of light which laser emits first fully penetrates the laser light of operating wavelength, the prerequisite in the case of using laser light welding is for said two junction partners to fuse in a contact zone, and join by weldbonding eventually, when thickness is absorbed by the junction partner who is the 2nd of the condition of the thin layer which is hundreds of micrometers and converts into heat.

[0007] An amorphous polymer (PC), for example, a polycarbonate, polystyrene (PS), Pori (methacrylic acid methyl) (PMMA) and partial crystallinity thermoplastics, For example, a polyamide, a polyamide 6 (PA6), a polyamide 66 (PA66), etc., Or polyester (PBT), for example, polybutylene terephthalate, polyethylene terephthalate (PET), etc. or [ penetrating most laser (diode laser of high power: Nd:YAG-Laser:1060nm; 800 -1000 nm) of the wavelength range usually used by welding of thermoplastics ] — or it penetrates to some

extent.

,

[0008] When using by the following of an expression "laser is penetrated" (laser permeability), "laser being penetrated to some extent" (laser semi-permeable), and the book description "that absorbs laser" (laser absorptivity), they point out the wavelength range described on this. However, in using a filler or the matter for reinforcement with a partial crystallinity ingredient, laser light is notably scattered [some] about by such partial crystallinity gestalt by the reason, therefore diffuse transmission occupies the greater part of whole permeability. Permeability becomes low as a luminous diffuse transmittance becomes high, and so, they should be described more to accuracy that a corresponding test piece or corresponding shaping components penetrate laser to some extent. This description also describes henceforth the constituent for shaping which carries out the chisel transparency of the laser to some extent as a constituent for shaping which penetrates laser. Measurement of the capacity which penetrates IR laser light is usually carried out using a spectrophotometer and an integrating photometer (integrating photometer bulb). Such a measuring device also detects the diffusion part of the beam of light penetrated again. It measures even in the spectral range which it not only measures the penetrability force on one wavelength, but covers the whole laser wavelength used by laser light welding now.

[0009] Laser light transmittance will get worse, if the close component which absorbs a corresponding light of wavelength is in the thermoplastic constituent for shaping. Although especially they are carbon black, it is other colors, a pigment or a filler, and the matter for reinforcement, for example, a carbon fiber etc. Therefore, when it is going to use laser light welding for a success flesh side industrially in order to join the shaping components of the thermoplastic constituent for shaping, the constituent for shaping which absorbs a laser beam, and the constituent for shaping which penetrates a laser beam greatly are suitable. [0010] In the case of the constituent for shaping (in for example, the cases of PA6 compound reinforced with the glass fiber) which absorbs laser, the constituent for shaping containing carbon black is used. A manifold [ in / for example / usually / again / in such a constituent for shaping / the internal combustion engine of a vehicle ] is also used, and those junction is performed by oscillating welding or heater element welding (see Kunststoffe 91, (2001), and 7,100–102).

[0011] Although weldbonding reinforcement will fall under a specific situation if it happens dramatically in near, probably \*\*\*\*\* may be attained for absorption of a beam of light by [ surface ] making concentration of carbon black low (see Kunststoffe 87, (1997), and 3,348–350).

[0012] EP-B 0 751 The laser light welding process is described by 865 and it is welding to the 2nd processing components in which permeability to the extent that the 1st processing components in which the permeability exceeding 60% is shown can be disregarded is shown by the approach. By adding a color at the housing base (housing base) in 1 to 2% of amount, and coloring it it, low transmission was attained and low transmission is attained by probably making concentration of a coloring agent low without the activity of \*\* and a pigment in a housing cover. It is not described which pigment or coloring agent is suitable for this description.

[0013] German patent application disclosure 199th 60 If it carries out what, it is described by No. 104 whether two or more dark-colored shaping components of each other can be joined by laser light welding. For example, it is welding to the shaping components containing the coloring agent (the easiest case carbon black) which absorbs the light of the \*\* IR field of laser welding for black shaping components from the dark color colored in the combination of the coloring agent which does not absorb the light of the \*\* IR field of laser welding.

[0014] European Patent application disclosure 1st 029 Using for No. 650 the polyester constituent for laser permeability shaping made black in the combination of a yellow coloring agent and a purple coloring agent by laser light welding with the polyester constituent for laser absorptivity shaping is described.
[0015] It is the German patent application disclosure 19th to use laser light welding in order to manufacture the container which has a cylindrical shape or the same cross section. 916 It is described by No. 786. WO-A While dividing laser light welding to 2000/66346, and using by manufacture of a synthetic carpet is described, in the further application, it is the German patent application disclosure 44th. 25 The \*\*\*\* welded piping (welded tubing) described by No. 861 or JP-A Junction of the \*\*\*\* sheet or film described by 11170371 is included.

[0016] Therefore, it is one approach that a joint with a combination of the constituent for shaping with which the same polymer colored by the carbon black as a partner who absorbs non-colored the constituent for glass fiber reinforcement shaping and laser as a partner who penetrates laser became a radical in principle firm among the shaping components whose number is two may be brought about. [0017] However, it is impossible for many applications to use the thermoplastic black constituent for shaping colored by carbon black as a partner who absorbs laser by laser light welding. It is related to the

application referred to as that this needs to show semi-permeable [ of specification / corresponding shaping components / the permeability or semi-permeable ]. In the case of an application like containers of business, such as an oil for servo mechanism, brake fluid, and a refrigerant, generally, a non-colored thermoplastics ingredient is used. However, since a non-colored thermoplastics ingredient penetrates laser to some extent, it is impossible to use it as a welding partner who absorbs laser by laser light welding. Also when attaching a thin color, generally it is impossible to use carbon black as a "laser absorbent." or [ in this case, / that there is no difference of a color in junction phase time and effort as much as possible although shaping components do not show permeability at all or to be semi-permeable is desired ] — or it should be [ some ] though it is.

[0018] One solution proposed when it was going to perform welding of the transparent constituent for shaping of a thin color without change of a color is indicated by the German patent application disclosure No. 19925203. The activity of a welding additive (welding additive) is indicated by this. It is only a time of applying electrical energy or heat energy to it that it becomes a laser absorbent, and it can convert the matter into the original laser permeability matter again into a welding process after that. As for said welding additive, homogeneity may be distributed in the shaping partner who may be made to exist as the film, a sheet, or a wire in a junction zone, or should give a play as an extinction nature (absorbing) junction partner. Although such an approach satisfies the object which attains a transparent junction partner's non-discolored welding, when manufacturing an absorbent in advance of welding, this is relatively complicated from establishing an additional process step, and tends to cause a problem. The concrete example which can prove the applicability of welding processes, such as a thermoplastics ingredient, for example, PA, PBT, or PC etc., is not given.

[0019] A junction partner's combination colored various colors is equivalent to the further special case. The partner who penetrates a laser beam also in this case, and the partner who absorbs a laser beam are required. However, generally the visible spectrum which the thermoplastics ingredient colored with the usual coloring agent absorbs, and the spectrums of IR field are only some spectrums, and only the degree restricted though it was generally unsuitable or suitable uses them as the result as a junction partner who absorbs the laser of laser light welding.

[0020] The coloring agent most used for usual in order to color an industrial use thermoplastics ingredient black is carbon black, and the carbon black which has the various grain-size distribution or specific surface area which were manufactured by various approaches in this case is used. When coloring a certain ingredient black, the direction which uses carbon black is [ using organic or an inorganic coloring agent rather than ] very cheap.

[0021] However, when a industrial thermoplastics ingredient is colored using carbon black or an inorganic pigment in many cases, they are the mechanical property of that, especially tenacity, for example, ISO. 180 It is influenced with the negative tenacity measured as eye ZODDO impact tenacity according to 1U. Then, the laser absorptivity additive which makes it possible to avoid completely substantially at least the activity of the additive which absorbs laser, especially carbon black, and makes it possible to attain black coloring from the dark color, keeping the aggravation degree of a mechanical property low is called for.

[0022] Carbon black works also as a nucleation agent again in many industrial use thermoplastics ingredients 6, for example, a polyamide, a polyamide 66, etc., i.e., carbon black works as seed crystal in polyamide melt, and it promotes crystallization. Acceleration of crystallization often worsens surface quality, especially the surface quality of the shaping components manufactured at the injection-molding process. By this reason, often making operating concentration of carbon black into the minimum amount as much as possible is performed by the thermoplastics constituent for shaping.

[0023] Therefore, this will be a desirable thing, if the best surface quality can be held as much as possible while it can color without a limit of the junction partner who should make it weld together by laser light welding.

[0024] One object of [epitome of invention] this invention is to offer the natural color and the colored constituent for laser absorptivity shaping which can be joined in the format which is suitable for using by manufacture of the shaping components which have high surface quality, and can be trusted on laser permeability shaping components by laser light processing (laser beam process). Other objects of this invention have thickness in offering transparency or the laser absorptivity ingredient which may be penetrated to some extent in the spectrum of a visible region in the state of a layer 5mm or less. The further object of this invention is to offer the shaping part which has the optical appearance to which both were dramatically similar about the quality of a color and a front face, when it sees by people's eyes. [0025] If the activity of the compound in which an absorbance strong against an infrared region is shown, or the combination of such a compound and several sorts of un-black coloring agents (non-black coloring

agents) is used here with the thermoplastic constituent for shaping The shaping components which have the impression of natural color, white, black, or other colors can be manufactured with very good surface quality. It found out that it could adjust in the format it was determined at accuracy that could weld in the format in which this shaping component can trust the laser permeability which said shaping component shows with a laser permeability junction partner.

[0026] [Detailed description of invention], therefore this invention A laser permeability thermoplastics 35 to 99.999 % of the weight, Suitably 45 to 99.995 % of the weight, B phthalocyanine, naphthalocyanine, Perylene, KUOTERIREN (quaterylenes), a metal complex, Azo dye, anthraquinone, a squaric acid derivative (squaric acid derivatives), one or more sorts of IR absorptivity compounds chosen from the group which includes an in MONIUMU (immonium) color and poly methine — 0.001 to 0.1 — suitable — 0.002 to 0.07 — 0.05% of the weight from 0.004 more suitably C) — a mineral matter filler and/or the matter for reinforcement — 0 to 70 — suitable — 5 to 55 — 40% of the weight from 10 more suitably D) An additive, for example, a processing adjuvant, a nucleation agent, a stabilizer, a usual flame retarder, a usual elastic polymer modifier (elastomer modifiers), etc. 0 to 30 % of the weight, Offering the constituent to contain 20% of the weight from 0.1 suitably, the carbon black content of this whole constituent is less than 0.01 % of the weight more suitably less than 0.05% of the weight less than 0.1% of the weight.

[0027] All of the thermoplastics ingredients which penetrate laser according to this invention are usable as a component A. It is understood that the plastic material which, as for a laser permeability thermoplastics ingredient, laser [ a part of ] transmission of the wavelength range of 700 to 1200nm or this spectral range exceeds [ thickness / 0.5 ] 5% without addition of a coloring agent to the time of 0.6 to 3.5mm especially suitably 5mm suitably 6mm from 0.4 according to this invention, exceeds 10% suitably, and exceeds 15% more suitably is meant. According to this invention, a polyamide, thermoplastic polyester, a polycarbonate, polystyrene (SHINJI nerd tech polystyrene is included), polyolefines, and/or those mixture are suitable for using as a component A.

[0028] For example, the polymer or copolymer with which polystyrene, such as aromatic polyester, a polyamide, a polycarbonate, polyacrylate and poly methacrylate, such as partial aromatic polyester, for example, polyalkylene terephthalate etc., an ABS graft polymer, polyolefine, for example, polyethylene, or polypropylene, a polyvinyl chloride, polyoxymethylene, polyimide, the polyether, the polyether ketone, etc. became a radical is suitable for using as a component A, and these have it as a blend object of independent or various polymers. [ usable ]

[0029] A polyamide is suitably used as a component A. independent, when such a polyamide can be compound from broad various configuration blocks according to various approaches according to this invention that it can manufacture and it be a special application or the processing aid matter, a stabilizer, and the alloy partner of the amount of macromolecules (alloying partners), for example, an elastic polymer etc., — it be — or it be processible into the ingredient which have the property combination specially adjusted again combining the charge of reinforcement lumber, for example, a mineral matter filler, the glass fiber, etc. Moreover, the blend object blended by the ratio with other polymers, for example, polyethylene, polypropylene, ABS, etc. is also suitable, and one or more sorts of compatibility improvers can also be used by the case. By adding an elastic polymer to a polyamide, it is also possible to raise the property, for example, it is also possible to raise the property about the impact strength which the reinforced polyamide shows. Much possible combination exists and can obtain very many products which have broad various properties by it.

[0030] In manufacture of a polyamide, many manufacture procedures are known and the monomer which has a reactant radical for various chain modifiers which adjust various configuration block monomers and desired molecular weight according to a request end product, or the after treatment meant next again may be used.

[0031] Generally the polyamide manufacture approach related technically is performed by the polycondensation of a melting condition. It is understood that the hydrolysis polymerization of a lactam is also a polycondensation of the context within the limits.

[0032] A suitable polyamide is a partial crystallinity polyamide and diamine, dicarboxylic acid, and/or the ring number can manufacture this from the lactam or the corresponding amino acid of at least 5. [0033] Aliphatic series and/or aromatic series dicarboxylic acid, for example, an adipic acid, 2 and 2, a 4-trimethyl adipic acid and 2 and 4, a 4-trimethyl adipic acid, Aliphatic series, such as an azelaic acid, a sebacic acid, isophthalic acid, and a terephthalic acid, and/or aromatic series diamine, For example, a tetramethylenediamine, a hexamethylenediamine, 1, 9-nonane-diamine, A 2, 2, and 4-trimethyl hexamethylenediamine, Isomer diaminohexylmethane, a diamino dicyclohexyl propane, A screw-aminomethyl cyclohexane, a phenylenediamine, xylylene diamine,

etc. are suitable for an amino-carboxylic acid, for example, aminocaproic acid, a corresponding lactam, etc. using as a start product. Moreover, several sorts of copoly amides of the monomer mentioned above are also suitable.

[0034] Especially a caprolactam is suitable and especially epsilon caprolactam is suitable.

[0035] Moreover, most is suitable also for the compound from which PA6, PA66 and other aliphatic series, aromatic polyamide, and/or a copoly amide (11 methylene groups exist in per [ which is contained in a polymer chain ] polyamide radical from 3) became a radical.

[0036] Moreover, it is also possible to use the polyamide manufactured according to this invention in the state of other polyamides and/or mixture with the further polymer.

[0037] Moreover, partial aromatic polyester is also suitably usable as a component A. such partial aromatic polyester is chosen from the group which includes the derivative of polyalkylene terephthalate according to this invention — having — suitable — polyethylene terephthalate, polytrimethylene terphthalate, and polybutylene terephthalate — more — suitable — polybutylene terephthalate — it is most suitably chosen from polybutylene terephthalate.

[0038] It is understood that an expression "partial aromatic polyester" means the ingredient which also contains an aliphatic series molecule part again in addition to an aromatic series molecule part.
[0039] Within the limits of the context of this invention, polyalkylene terephthalate is aromatic series dicarboxylic acid, its reactant derivative, for example, dimethyl ester, or an anhydride, a resultant with aliphatic series, annular aliphatic series, or aroma aliphatic series diol, and the mixture of such a resultant.
[0040] Suitable polyalkylene terephthalate is 840 pages and Karl-Hanser from Kunststoff-Handbuch, a VIII volume, and 695 pages. According to Verlag, Munich, and the \*\*\*\* well-known approach described by 1973, a terephthalic acid or its reactant derivative, and C atomic number can manufacture from the aliphatic series or annular aliphatic series diol of 2 to 10.

[0041] the residue of the terephthalic acid with which suitable polyalkylene terephthalate is called dicarboxylic acid — the at least 80-mol % and ethylene glycol residue suitably called a diol component with 90-mol %, and/or propanediol — 1, 3 and/or butanediol — 1, and 4 residue — at least 80-mol % — suitable — at least 90-mol % — it is polyalkylene terephthalate to contain.

[0042] As for suitable polyalkylene terephthalate, in addition to terephthalic-acid ester, other aromatic series dicarboxylic acid or C atomic numbers of 8 to 14 can contain [C atomic number] residue, such as residue of aliphatic series dicarboxylic acid of 4 to 12, for example, phthalic acid, isophthalic acid, naphthalene -2, 6-dicarboxylic acid, 4, and 4'-diphenyl-dicarboxylic acid, an amber acid, an adipic acid, a sebacic acid, an azelaic acid, a cyclohexane-JI acetic acid, and cyclohexane dicarboxylic acid, in the amount not more than 20 mol %.

[0043] Such suitable polyalkylene terephthalate German patent application disclosure 24th 07 No. 674, 24 07 No. 776 and 27 15 As indicated by No. 932 It adds to ethylene glycol residue and/or a propanediol -1, 3-glycol residue and/or butanediol -1, and 4-glycol residue. Other aliphatic series diols or C atomic numbers of 3 to 12 The annular aliphatic series diol of 6 to 21, [ C atomic number ] For example, propanediol - 1, 3, 2-ethyl propanediol - 1, 3, neopentyl glycol, Pentanediol [ - 2, 4 2-methyl pentanediol / - 2, 4, 2, 2, 4-trimethyl pentanediol / - 1 Three ] - 1, 5, hexandiol - 1, 6, cyclohexane dimethanol - 1, 4, 3-methyl pentanediol It reaches [ - 2, 5, 1 4-G (beta-hydroxy ethoxy)-benzene, ]. - 1, 6, 2-ethyl hexanediol - 1, 3, 2, and 2-diethyl propanediol - 1, 3, hexandiol 2 and 2-screw -(4-hydroxy cyclohexyl)- A propane, 2, 4-dihydroxy - 1, 1, 3, and 3-tetramethyl cyclobutane, 2 and 2-screw -(3-beta-hydroxy ethoxy phenyl)-Propane and 2, and 2-screw -(4-hydroxy propoxy phenyl)- Residue, such as a propane, can be contained in the amount not more than 20 mol %.

[0044] For example, German patent application disclosure 19th 00 It is also possible by incorporating trivalence, tetravalent alcohol, 3 basicity, or a tetrabasic carboxylic acid in a comparatively small amount to branch polyalkylene terephthalate as described by No. 270, U.S. Pat. No. 3,692,744, etc. Trimesic acid, trimellitic acid, trimethylolethane, trimethylol propane, and pentaerythritol are contained in the example of a suitable branching agent.

[0045] They are only a terephthalic acid and the reactant derivative of this, for example, the dialkyl ester etc., ethylene glycol, and/or a propanediol. – 1, 3, and/or butanediol – The mixture of these polyalkylene terephthalate, such as the polyalkylene terephthalate manufactured from 1, 4, etc., for example, polyethylene terephthalate, and polybutylene terephthalate, is more suitable.

[0046] Moreover, it is polyalkylene terephthalate also with at least two kinds of suitable copoly ester manufactured using the alcoholic component mentioned/or on this at least two kinds using the acid component mentioned on this, and more suitable copoly ester is Polly (ethylene glycol/butanediol – 1 four)-terephthalate.

[0047] the intrinsic viscosity which such polyalkylene terephthalate shows — each \*\*\* — the inside of 25-degree C a phenol / o-dichlorobenzene (1:1 weight sections) — measuring — general — about 0.4 to 1.5 — it is 0.5 to 1.3 suitably.

[0048] It is also possible to mix with other polyester and/or the further polymer, and to use the polyester manufactured according to this invention again.

[0049] It is possible to also make the mixture of a polycarbonate or a polycarbonate contain as a component A suitable for the constituent according to this invention again.

[0050] A suitable polycarbonate is a general formula (I).

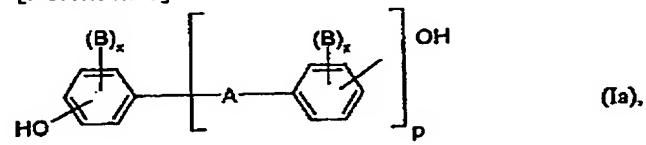
HO-Z-OH (1)

It is the gay polycarbonate and copoly carbonate from which the bisphenol expressed with [the inside of a formula and C atomic number in which Z contains one or more aroma radicals are the bivalence organic radicals of 6 to 30] became a radical.

[0051] Formula (la)

[0052]

[Formula 1]



[0053] the inside of [type, and A -- single bond, C1-C5-alkylene, C2-C5-alkylidene, C5-C6-cyclo alkylidene, -O-, -SO-, -CO-, -S-, -SO2-, C6-C12-arylene (the further ring which may contain the hetero atom by the case may condense), or a formula (II) -- or (III) -- [0054]

[Formula 2]

[0055] Chlorine and/or a bromine are expressed suitably. here — B — each \*\*\*\* — C1-C12-alkyl — suitable — methyl or a halogen — x Each \*\*\*\* is 0, 1, or 2 independently mutually. p It is 1 or 0. R1 and R2 [ and ] every — X1 — being related — an individual exception — selectable — mutual — independently — hydrogen or C1-C6-alkyl — suitable — hydrogen, methyl, or ethyl — expressing — X1 — carbon — it is — and m — the integer of 4 to 7, although it is the integer of 4 or 5 suitably however — a condition [ be / simultaneously / R1 and R2 on at least one atom X1 / alkyl ] — carrying out — the bisphenol expressed with] showing the radical expressed is suitable.

[0056] :dihydroxydiphenyl [ by which the bisphenol belonging to the following group is contained in the example of the bisphenol according to a general formula (I) ], screw (hydroxyphenyl) alkanes, screw (hydroxyphenyl) cycloalkane, indan bisphenols, screw (hydroxyphenyl) sulfides, screw (hydroxyphenyl) ether, screw (hydroxyphenyl) ketones, screw (hydroxyphenyl) sulfones, screw (hydroxyphenyl) sulfo KISAIDO and alpha, and alpha'-screw (hydroxyphenyl) diisopropylbenzene

[0057] Moreover, it is the example of the bisphenol with which the derivative of said available bisphenol also follows the ring of the bisphenol mentioned above alkylation or by halogenating at a general formula (i).

[0058] :hydroquinone by which the following compound is contained in the example of the bisphenol according to a general formula (I), Resorcinol, 4, and 4'-dihydroxydiphenyl, screw -(4-hydroxyphenyl)- Sulfide, Screw -(4-hydroxyphenyl)- A sulfone, screw -(3, 5-dimethyl-4-hydroxyphenyl)- Methane, Screw - (3, 5-dimethyl-4-hydroxyphenyl)- Sulfone, 1 1-screw-(3, 5-dimethyl-4-hydroxyphenyl)-p/m-diisopropylbenzene, 1 1-screw-(4-hydroxyphenyl)-1-phenyl ethane, 1 and 1-screw -(3, 5-dimethyl-4-

hydroxyphenyl)— Cyclohexane, 1 A 1-screw-(4-hydroxyphenyl)—3-methylcyclohexane, 1 and 1-screw – (4-hydroxyphenyl)—3, a 3-dimethyl-cyclohexane, 1 A 1-screw-(4-hydroxyphenyl)—4-methylcyclohexane, 1, 1-screw-(4-hydroxyphenyl)—cyclohexane, 1, and 1-screw-(4-hydroxyphenyl)—3, 3, and a 5-trimethyl cyclohexane — 2 and 2-screw —(3, 5-dichloro-4-hydroxyphenyl)—Propane, 2 and 2-screw —(3-methyl-4-hydroxyphenyl)—Propane, 2 and 2-screw —(4-hydroxyphenyl)—Propane, 2 and 2-screw —(4-hydroxyphenyl)—Propane (namely, bisphenol A), 2 and 2-screw —(3-chloro-4-hydroxyphenyl)—Propane, 2 and 2-screw —(3, 5-dibromo-4-hydroxyphenyl)—Propane, 2, 4-screw —(4-hydroxyphenyl)—2-methyl butane, 2, 4-screw —(3, 5-dimethyl-4-hydroxyphenyl)—2-methyl butane, alpha, alpha'-screw-(4-hydroxyphenyl)—m-diisopropylbenzene (namely, the bisphenol M), alpha, alpha'-screw-(4-hydroxyphenyl)—p-diisopropylbenzene, and an indan bisphenol.

[0059] gay polycarbonate [ from which, as for the more suitable polycarbonate, bisphenol A became a radical ], 1, and 1-screw-(4-hydroxyphenyl)- 3, 3, the gay polycarbonate from which the 5-trimethyl cyclohexane became a radical and bisphenol A which is two kinds of monomers, and 1 and 1-screw-(4-hydroxyphenyl)- it is copoly carbonate from which the 3, 3, and 5-trimethyl cyclohexane became a radical. [0060] The bisphenols according to said general formula (I) can be manufactured from a corresponding phenol and a ketone, using the well-known approach.

[0061] The bisphenols mentioned above and those manufacture approaches For example, the monograph of H.Schnell "Chemistry and Physics of Polycarbonates", Polymer Reviews, nine volumes, 77 – 98 pages, Interscience Publishers, New York, London, Sydney, 1964, and U.S. Pat. No. 3,028,635, No. 3,062,781, No. 2,999,835, No. 3,148,172, No. 2,991,273, No. 3,271,367, No. 4,982,014, No. 2,999,846, the German patent application disclosure 1st No. 570703, German patent application disclosure 2nd 036 No. 052, the German patent application disclosure 2nd 211 No. 956, the German patent application disclosure 3rd –– 832 No. 396 And the France patent application disclosure 1st 561 U.S. Pat. No. 4,982,014 described by the application numbers 62039/1986 of not only No. 518 but Japan, 62040/1986, and 105550/1986 — 1 and 1-screw-(4-hydroxyphenyl)– 3 and 3 — A 5-trimethyl cyclohexane and its manufacture are described.

[0062] Indan bisphenols and manufacture of those are U.S. Pat. No. 3,288,864 and JP-A. 60 035 It is described by 150 and U.S. Pat. No. 4,334,106. Indan bisphenols can be manufactured in the organic solvent under existence of an Friedel Crafts catalyst from the dimer of an isopropenyl phenol, its derivative, an isopropenyl phenol, or its derivative.

[0063] Manufacture of a polycarbonate can be carried out using the well-known approach. The approach of manufacturing from a bisphenol and a phosgene for example, according to the interfacial-polymerization approach, the approach (the so-called pyridine approach) of manufacturing from a bisphenol and a phosgene according to the homogeneity phase approach, or the approach of manufacturing from a bisphenol and a carbonate according to the melting ester interchange approach is included in the suitable polycarbonate manufacture approach. Such a manufacture approach is for example, H.Schnell, "Chemistry and Physics of Polycarbonates", and Polymer. Reviews, nine volumes, 31 – 76 pages, Interscience It is described by Publishers, New York, London, Sydney, and 1964. The manufacture approach mentioned above is Encyclopedia again. of Polymer Scienceand Engineering, 11 volumes, the 2nd edition, 1988 and 648 to 718-page D.Freitag, U. Grigo, P.R.Muller, H.Nouvertne, "Polycarbonates" and Becker, Braun, Kunststoff-Handbuch, 3/1 volume, Polycarbonates, Polyacetale, Polyester, Celluloseester, Carl Hanser Verlag, Munich, Vienna 1992 and 117 to 299-page U.Grigo, KKircher and P.R.Muller "Polycarbonates", And Journal of Polymer Science, Polymer Chemistry Edition, 19 volumes, D.C.Prevorsek, B.T.Debona, and Y.Kesten in 75–90 (1980), Corporate Research Center, Allied Chemical Corporation, Morristown, New Jersey It is described by 07960 and "Synthesis of Poly(Ester Carbonate) Copolymers."

[0064] Especially the melting ester interchange approach is H.Schnell, "Chemistry and Physics of Polycarbonates", and Polymer. Reviews, nine volumes, 44 - 51 pages, Interscience Publishers, New York, London, Sydney, 1964, and the German patent application disclosure 1st 031 It is described by No. 512 and U.S. Pat. No. 3,022,272, U.S. Pat. No. 5,340,905, and U.S. Pat. No. 5,399,659.

[0065] In manufacture of a polycarbonate, it is suitable to use the raw material and adjuvant in which an impurity does not carry out small deer content merely. It should be made for the bisphenol and carbonic acid derivative to be used not to contain alkali-metal ion or alkaline-earth-metal ion as much as possible especially in manufacture according to the melting ester interchange approach, either. The raw material of such a high grade is available by recrystallizing, washing or distilling bisphenols, such as for example, a carbonic acid derivative, for example, a carbonate etc.

[0066] The weight average molecular weight (Mw) which the suitable polycarbonate according to this invention shows is 200,000g/mol from 10,000, and it is [weight average molecular weight] suitably

measurable with ultra-centrifugal separation or light-scattering measurement in this. 80,000g /of weight average molecular weight which these show is [ mol ] 35,000g/mol from 20,000 especially suitably from 12,000 especially suitably.

[0067] It can adjust by being able to perform adjustment of the average molecular weight which the polycarbonate according to this invention shows in a well-known format, for example, adding a chain terminator in a suitable amount. Such a chain terminator is usable as mixture of individual or various chain terminators.

[0068] Suitable chain terminators are mono-phenols and monocarboxylic acid. Suitable mono-phenols For example, a phenol, p-chlorophenol, p-t-butylphenol, a cumyl phenol or 2 and 4, 6-tribromophenol, (And long-chain alkylphenol, for example, 4, -(1, 1, 3, and 3-tetramethylbutyl)- Phenol) Or the monoalkyl phenol and/or dialkyl phenol which have 20 C atoms from 8 in all in an alkylation radical, For example, 3, 5-G t-butylphenol, p-t-octyl phenol, p-dodecyl phenol, 2 -(3, 5-dimethyl heptyl)- A phenol or 4 -(3, 5-dimethyl heptyl)- It is a phenol etc. Suitable monocarboxylic acid is a benzoic acid, an alkyl benzoic acid, and a halogenation benzoic acid.

[0069] A suitable chain terminator is a phenol, p-t-butylphenol, and 4. -(1, 1, 3, and 3-tetramethylbutyl)- They are a phenol and a cumyl phenol.

[0070] The 0.25 to ten-mol range of the amount of such a chain terminator is % on the basis of the total amount of the bisphenol suitably used for each \*\*\*\*.

[0071] The suitable polycarbonate according to this invention can be branched in a well-known format, and can be branched by more specifically incorporating the branching agent of three organic functions or three organic functions or more suitably. A suitable branching agent is the branching agent which has three or more phenolic groups, or a branching agent which has three or more carboxylic-acid radicals.

[0072] A suitable branching agent is phloroglucinol, 4, and 6-dimethyl. – It is a 2, 4, and 6-tree (4-hydroxyphenyl)-heptene. – It is 2, 4, and 6-dimethyl. – 2, 4, 6-tree (4-hydroxyphenyl) heptane, 1, 3, 5-Tori (4-hydroxyphenyl) benzene, 1 and 1, 1-tris-(4-hydroxyphenyl) ethane, A tree (4-hydroxyphenyl) phenylmethane, 2, and 2-screw-[4 and 4-screw-(4-hydroxyphenyl)-cyclohexyl] propane, 2, a 4-screw-(4-hydroxyphenyl isopropyl) phenol, 2 6-screw-(2-hydroxy-5'-methylbenzyl)-4-methyl phenol, A 2-(4-hydroxyphenyl)-2-(2, 4-dihydroxy phenyl) propane, Hexa-(4-(4-hydroxyphenyl isopropyl) phenyl) terephthalic-acid ester, Tetrapod (4-hydroxyphenyl) methane, tetrapod (4-(4-hydroxyphenyl isopropyl) phenoxy) methane and 1, 4-screw (4', 4"-dihydroxy triphenyl) methylbenzene, And 2, 4-dihydroxybenzoic acid, trimesic acid, cyanuric acid chloride, three — three — a screw (3-methyl-4-hydroxyphenyl) — two — oxo-one — two — three — dihydro one — Indore — trimesic acid — trichloride — and — alpha — alpha — "— tris — (4-hydroxy phenol) — it is 1, 3, and 5-triisopropyl benzene.

[0073] A suitable branching agent is 1, 1, and 1-tris-(4-hydroxyphenyl) ethane and 3, and 3-screw (3-methyl-4-hydroxyphenyl)-2-oxo-. - It is 2 and 3-dihydroIndore.

[0074] The amount of the branching agent which can be used by the case is 0.05-mol % to two-mol % suitably on the basis of the mol of the bisphenol to be used.

[0075] When performing manufacture of a polycarbonate for example, according to the phase-boundaries side approach, it adds to an aquosity alkali phase with a bisphenol and a chain terminator, or it can be made to be able to dissolve in an organic solvent and a branching agent can be added with a carboxylic—acid derivative. In the case of the ester interchange approach, a branching agent carries out measuring addition with a dihydroxy aromatic compound or a bisphenol suitably.

[0076] The catalysts suitably used when manufacturing a polycarbonate according to the melting ester interchange approach are well-known ammonium salt and phosphonium salt by reference (see U.S. Pat. No. 3,442,864, provisional publication of a patent 14742/72, U.S. Pat. No. 5,399,659, and the German patent application disclosure 19 539th sNo. 290).

[0077] Moreover, it is also possible to use copoly carbonate. A polydyorganosiloxane-polycarbonate block copolymer is contained in the copoly carbonate of the context of this invention within the limits, and 200,000g (Mw) /of the weight average molecular weight is [ mol ] 80,000g/mol from 20,000 more suitably from 10,000 (after [ which is beforehand depended on light-scattering measurement or ultra-centrifugal separation measurement ] proofreading, it measures with gel chromatography). The content of the aromatic series carbonate structural unit included in said polydyorganosiloxane-polycarbonate block copolymer is 85 to 97 % of the weight more suitably 97.5% of the weight from 75. The content of the polydyorganosiloxane structural unit included in this polydyorganosiloxane-polycarbonate block copolymer is 15 to 3 % of the weight more suitably 2.5% of the weight from 25. the average degree of polymerization Pn in which manufacture of this polydyorganosiloxane-polycarbonate block copolymer has an alpha and omega-bis-hydroxy aryloxy end group — suitable — 5 to 100 — it can carry out by leaving the polydyorganosiloxane

of 20 to 80 suitably especially.

[0078] The total content of the polydyorganosiloxane structural unit which such a polydyorganosiloxane—polycarbonate block polymer can change again including a polydyorganosiloxane—polycarbonate block copolymer and the mixture of the usual thermoplastic polycarbonate (a polysiloxane is not included), and is included in this mixture is 2.5 to 25 % of the weight suitably.

[0079] Such a polydyorganosiloxane-polycarbonate block copolymer is: [0080] which, on the other hand, contains an aromatic series carbonate structural unit (1) in a polymer chain, and contains the polydyorganosiloxane (2) which has an aryloxy end group on the other hand.

[0081] here, it is that Ar is the same or different 2 organic—functions aromatic series residue, and R and R1 are the same — or — differing — a line — alkyl, branching alkyl, the alkenyl, and halogenation — a line — alkyl, halogenation branching alkyl, aryl, or halogenation aryl — suitable — methyl — expressing — and n — suitable — 5 to 100 — the average degree of polymerization of 20 to 80 is expressed especially suitably. [0082] While the alkyl in the above—mentioned formula (2) expresses C1—C20—alkyl suitably, the alkenyl in the above—mentioned formula (2) expresses the C2—C6—alkenyl suitably, and the aryl in the above—mentioned formula (2) expresses C6—C14—aryl suitably. It means that the halogenation in the above—mentioned formula is permuted selectively or thoroughly with chlorine, the bromine, or the fluorine. [0083] The examples of alkyl, the alkenyl, aryl, halogenation alkyl, and halogenation aryl are methyl, ethyl, propyl, n—butyl, t—butyl, vinyl, phenyl, naphthyl, chloro methyl, perfluoro butyl, perfluoro octyl, and chlorophenyl.

[0084] Such polydyorganosiloxane-polycarbonate block copolymers and those manufactures are described by U.S. Pat. No. 3,189,662, No. 3,821,325, No. 3,832,419, etc.

[0085] Manufacture of a suitable polydyorganosiloxane-polycarbonate block copolymer for example, the 2 phase-boundaries side approach (for example, H.Schnell and "Chemistryand Physics of Polycarbonates" — ) Polymer Reviews, nine volumes, 31 – 76 pages, Interscience Publishers, New York, London, Sydney, and \*\*\*\* described by 1964 are followed. For example, it can carry out by usually using a branching agent in both the amount by the case, and making the polydyorganosiloxane which has an alpha and omega-bis-hydroxy aryloxy end group, and other bisphenols react. Using as educt the polydyorganosiloxane which has an alpha and omega-bis-hydroxy aryloxy end group by said composition, and those manufactures are described by U.S. Pat. No. 3,419,634 etc.

[0086] The usual additive, for example, a release agent etc., can also be mixed with the polycarbonate of a melting condition, or it can also apply to a front face. Before making this polycarbonate to be used into a compound with other components included in the constituent for shaping according to this invention, it has already contained the release agent suitably.

[0087] as Component A — again — the mixture of several sorts of thermoplastics ingredients — it is also suitably possible the mixture of polyester and a polycarbonate and to use the mixture of PBT and PC and the mixture of PET and PC suitably especially.

[0088] The constituent according to this invention contains at least one sort of components which absorb IR, and a suitably different component from carbon black as a component B. This invention is followed. A near infrared region (light of the wavelength range of NIR-700 to 1200nm), It dissolves with the additive and the matter for reinforcement which are a small chisel and are used by the related polymer and the case though absorption is not shown in a visible spectrum or absorption is shown, although absorption very strong against some [ at least ] range of the NIR range is shown. Again Compound-izing (compounding), The chemistry compound in which sufficient thermal stability for processing, for example, injection molding, extruding, welding, etc. is shown is suitable for using as an IR absorptivity component. Suitable IR absorptivity compound is for example, M.Matsuoka and Infrared. AbsorbingDyes, Plenum It is described according to the class of matter shown Press, New York, and in 1990. A suitable compound is a compound belonging to the class of matter which includes a phthalocyanine, naphthalocyanine, perylene, KUOTERIREN, a metal complex, azo dye, anthraquinone, a squaric acid derivative, an in MONIUMU color,

and poly methine suitably. A phthalocyanine and naphthalocyanine are extraordinarily suitable in these. [0089] Especially suitable NIR colors are a phthalocyanine and naphthalocyanine in consideration of thermal stability. the solubility which improved in the thermoplastics ingredient is shown — taking into consideration — bulk — the phthalocyanine and naphthalocyanine which have a high side radical are suitable.

[0090] As a phthalocyanine, it is a general formula (I).

[0091]

[Formula 4]

[0092] [— the metal core of arbitration or hydrogen, and VO, Cu, aluminum, Zn, nickel, HH, SiR2, AlR, Mg, Fe, GaR, MnR, SnR, Na2, Li2, TiO and the compound especially expressed with] which is VO or Cu suitably are suitably suitable for especially M among a formula. In R, in relation to this, aliphatic series or an aromatic series radical, and alkoxy \*\*\*\* express aryloxy. X1–X16 express H, halogen, aliphatic series or aromatic series radical, and alkoxy \*\*\*\*\*/, aryloxy or -S-alkyl and/or -S-aryl or NH alkyl and/or NH-aryl or the N alkyl 2 and/or the N aryl 2 or -NHCO alkyl, and/or NHCO aryl. bulk — a high radical, for example, t-butyl, phenoxy, or phenyl is suitable. According to this invention, X1–X12 can contain a fluorine and/or chlorine as a substituent especially suitably again.

[0093] Especially, it is Formula II [0094].

[Formula 5]

[0095] [— M is suitable for the metal core of arbitration or hydrogen, and VO, Cu, aluminum, Zn, nickel, HH, SiR2, AIR, Mg, Fe, GaR, MnR, SnR, Na2, Li2, TiO and the compound especially expressed with] which is VO or Cu suitably using as naphthalocyanine suitably among a formula. In R, in relation to this, aliphatic series or an aromatic series radical, and alkoxy \*\*\*\* express aryloxy. X1–X24 express H, halogen, aliphatic series or aromatic series radical, and alkoxy \*\*\*\*\*/, aryloxy or –S–alkyl and/or –S–aryl or NH alkyl and/or NH–aryl or the N alkyl 2 and/or the N aryl 2 or –NHCO alkyl, and/or NHCO aryl. bulk — a high radical, for example, t–butyl, phenoxy, or phenyl is suitable. According to this invention, X1–X24 can contain a fluorine and/or chlorine as a substituent especially suitably again.

[0096] Moreover, the mixture of various NIR absorbents is also suitable.

[0097] The constituent according to this invention can contain the mixture of the filler of the shape of fibrous or a particle, the matter for reinforcement or two or more sorts of different fillers, and/or the matter for reinforcement as a component C.

[0098] It adds to the constituent for shaping which follows this invention by using a glass fiber, a bulb, a glass fabric, a fiberglass mat, whiskers, an aramid fiber, a potassium titanate fiber, a natural fiber, an amorphous silicic acid, a magnesium carbonate, a barium sulfate, a feldspar, a mica, a silicate, a quartz, talc, a kaolin, wollastonite, etc. as fibrous or a granular filler, and the matter for reinforcement (surface treatment being carried out to these again). The suitable matter for reinforcement is a commercial glass fiber and a commercial bulb, and a glass fiber is the most suitable for it.

[0099] the glass fiber of this invention — a fiber diameter — general — 7 to 18 micrometers — suitable — a 9 to 15-micrometer glass fiber — endless fiber — carrying out — or it can add as beating or the grinding article of a glass fiber, and the suitable sizing system (sizing system) for such fiber and adhesives, or an adhesives system, for example, the system from which the silane became a radical, can be given in relation to this.

[0100] Generally the bulb of this invention has suitably 150 micrometers of ball diameters of 10 to 30 micrometers from 10, and can also give the adhesives system from which the silane became a radical at this.

[0101] Moreover, a needlelike mineral matter filler is also suitable. It is understood that a needlelike mineral matter filler means the mineral matter filler which has the structure of the configuration of a very clear needle within the limits of this invention. Wollastonite can be mentioned as an example. the ratio—of—length—to—diameter (die—length/diameter) ratio of this mineral — suitable — 8:1 to 35:1 — it is 8:1 to 20:1 preferably. Surface treatment of such a mineral matter filler can be carried out by the case.

[0102] Before carrying out the polymerization of the monomer and making the thermoplastic material plastic material of Component A generate, addition of such a filler can be carried out, after making it generate while making it generate or. In adding a filler after a polymerization according to this invention, it carries out by adding this to an extrusion finishing machine suitably at the polymer melt which is in close. When adding a filler before a polymerization or during a polymerization according to this invention, the phase of carrying out a polymerization under 1 to 50% of the weight of existence of water or other solvents can be included.

[0103] When adding such a filler, these can already exist as a particle which has the grain size eventually attained in the constituent for this shaping. It is possible to also make the particle in which add with the gestalt of a precursor and such a filler is made to exist eventually in the constituent for this shaping as an exception method generate in addition and/or the incorporation process of that.

[0104] The constituent according to this invention can contain an additive, for example, a flame retarder, a stabilizer, a pigment, processing aid, for example, lubricant, a nucleation agent, a rubber elasticity polymer (often called an impact amelioration agent again), an elastic polymer, rubber, for example, rubber, or polyolefine as a component D further.

[0105] As a flame retarder, a commercial organic compound or a commercial halogenation compound is suitable, and they can be used with the organic nitrogen compounds, organic / inorganic phosphorus compound, or red phosphorus of a synergist or marketing. Moreover, a fire-resistant additive, for example, a magnesium hydroxide, or a water calcium-Mg carbonate is usable, for example, it is the German patent application disclosure 4th. 236 Refer to No. 122. The :ethylene -1 which can mention the following as an example as a halogen content compound especially bromination, and a chlorination compound, a 2-bistetrabromo phthalimide, epoxidation tetrabromobisphenol A resin, the oligo carbonate of tetrabromobisphenol A, the oligo carbonate of tetra-chloro bisphenol A, pen tableau MOPORI acrylate, and bromination polystyrene. As an organophosphorus compound, it is WO-A. The phosphorus compound according to 98/17720, for example, triphenyl phosphate, (TPP), resorcinol-screw-(diphenyl phosphate) content oligomer (RDP) and bisphenol A-screw-diphenyl phosphate content oligomer (BDP), melamine phosphate, melamine pyrophosphate, melamine poly phosphate, and those mixture are suitable. Especially a suitable nitride is the SHIANU rate of a melamine and a melamine. As a synergist, the oxide of the stannate of an antimony compound especially an antimony trioxide and antimony pentoxide, a zinc compound, and a tin compound, for example, tin, and a borate, or iron etc. is suitable. Moreover, it is also possible to add the polymer of a carbon formation agent (carbon-forming agents) and tetrafluoroethylene.

[0106] an additive usual in the constituent for shaping according to this invention, for example, the agent to a pyrolysis, the agent to heat bridge formation, the agent to breakage by ultraviolet rays, a plasticizer, lubricant and a release agent, a nucleation agent, and an antistatic agent — and — probably — \*\*\*\*\* — a stabilizer etc. can be contained.

[0107] The constituent for shaping according to this invention mixes each component in a well-known format, and, generally manufactures 380 degrees C of said components the formation of a melting compound, or by carrying out melting extruding from 200 degrees C using usual equipment, for example, an

internal kneader, an extrusion finishing machine, or a 2 shaft extrusion finishing machine at the temperature of the range of 250 to 350 degrees C. The further additive, for example, the matter for reinforcement, a stabilizer, lubricant and a release agent, a nucleation agent, other additives, etc. can be added all over this formation of a melting compound, or a melting extruding phase.

[0108] Various permutations members and those mixture of these groups, such as a steric hindrance phenol and/or phosphite, hydroquinone, and the second class class amine of aromatic series, for example, a diphenylamine etc., are contained in the example of an oxidation inhibitor and a thermostabilizer, and such concentration is 1 or less % of the weight on the basis of the weight of the thermoplastic constituent for this shaping.

[0109] The examples of the UV stabilizer which can be mentioned are permutation resorcinol, salicylate, benzotriazol, and a benzophenone, and, generally these amount used is 2 or less % of the weight on the basis of the constituent for this shaping.

[0110] It is desirable for an inorganic pigment, for example, a titanium dioxide, ultra marine blue, a ferric acid ghost, etc. to be also able to add an organic pigment, for example, a phthalocyanine, Quinacridone, perylene, a color, for example, Nigrosin, anthraquinone, and other coloring agents further, and to use in an amount by which such a coloring agent is not suitably influenced with the too much severe mechanical property of the constituent for this shaping in relation to this.

[0111] In the partial crystallinity thermoplastics ingredient 6, for example, a polyamide, or PBT, talc etc. can be used as a nucleation agent suitable for for example, phenyl phosphinic acid sodium, an aluminum oxide, and a silicon-dioxide row.

[0112] Lubricant and a release agent are an amide derivative (for example, ethylene-screw-stearyl amide) or a montan wax and the polyethylene that is low molecular weight again, and/or a polypropylene wax suitably at the stearic acid ester (PETS) of ester wax and pentaerythritol, long chain fatty acid (for example, stearin acid or behenic acid), those salts (for example, stearin acid calcium or Zn), and a row, and are usually 1 or less % of the weight about these amount used.

[0113] As an example of a plasticizer, they are the dioctyl ester of a phthalic acid, the dibenzyl ester of a phthalic acid, the butyl benzyl ester of a phthalic acid, a hydrocarbon oil, and N. –(n-butyl)– Benzenesulfonamide can be mentioned.

[0114] It is suitable to use additionally a rubber elasticity polymer (often called an impact modifier, an elastic polymer, or rubber again) especially.

[0115] For the above, generally, ethylene which is the copolymer suitably made from at least two kinds of following monomers, a propylene, a butadiene, isobutene, an isoprene, a chloroprene, vinyl acetate, styrene, acrylonitrile, and C atomic number of an alcoholic component are the acrylic ester and/or methacrylic acid ester of 1 to 18.

[0116] Such a polymer is Houben-Weyl and Methoden. der Organischen It is described by the monograph "Toughened Plastics" (Applied Science Publishers, London, 1977) of Chemie, 14/1 volume (Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart, 1961), and 392 to 406 pages, and C.B.Bucknall.

[0117] Moreover, the mixture of the rubber of various classes is also clearly usable.

[0118] Organic and an inorganic pigment, and/or a color are suitable for using as an IR absorptivity compound according to this invention. a case — carbon black — criteria [ amount /, for example, all constituents, / very small ] — carrying out — < — it is also possible to make it one component of pigment mixture in a <0.01 % of the weight amount suitably 0.1% of the weight. It is also possible to use such a pigment / color, and/or carbon black with a batch gestalt (batch form) by the case again.

[0119] For the example of an inorganic pigment, an antimony trioxide, antimony pentoxide, basic lead carbonate, a basic lead sulfate or a lead silicate, RISOPON, and a titanium dioxide (anatase —) A rutile, a zinc oxide, zinc sulfide, and metaled oxide, for example, Berlin blue, A lead chromate, a sulfo lead chromate, titanic-acid chromium-antimony, chrome oxide, Ferrous oxide, cobalt blue, cobalt-chromium blue, cobalt-nickel gray, Manganese blue, manganese violet, molybdate Orange, In molybdate red, titanic-acid nickel-antimony, and an ultra marine blue row Metaled sulfide, for example, antimony trisulfide, cadmium-sulfide, sulfo cadmium-selenide, zirconium silicate, and zirconium-vanadium blue and zirconium praseodymium yellow are contained.

[0120] Anthraquinone, azo, azomethine, benzanthrone, Quinacridone, kino FUTARON, dioxazine, flavanthrone, indanthrone, iso indoline, isoindolinone, methine, and peri non, perylene, phtalo SHIAMININ, pyran TRON, a pyrrolo pyrrole, a thioindigo pigment and azo, azomethine, the metal complex of methine dye, or the metal salt of an azo compound is contained in the example of an organic pigment.

[0121] a suitable color meltable to a polymer — for example, a disperse dye, for example, the disperse dye of anthraquinone series, for example, alkylamino —, amino —, arylamino —, cyclohexylamino —, hydroxy —,

hydroxy amino - or phenyl mercapto anthraquinone, and the metal complex of azo dye -- the fluorescent dye of the 1:2-chromium of a monoazo color or a cobalt complex and fluorescent dye, for example, a bends thiazole, a coumarin, OKISARIN, or thiazin series is contained suitably.

[0122] It is also possible in such a polymer meltable color a filler and/or a pigment, and to use combining an inorganic pigment, for example, a titanium dioxide etc., suitably again.

[0123] A meltable color can be used for a pigment and/or a polymer according to this invention. This color or pigment to be used should dissolve with the thermoplastic polymer used according to this invention, and should not have an adverse effect on these mechanical properties at other properties, either.

[0124] For example, C atomic number on the suitable additive for pigments The fatty acid of at least 12, For example, those amides, such as behenic acid or stearin acid, a salt, or ester, For example, aluminum stearate, magnesium stearate, zinc stearate, or behenic acid magnesium, And a quaternary ammonium compound, for example, tree (C1-C4)-alkyl benzyl ammonium salt etc., etc., Resin acid, for example, an abietic acid, such as a wax, for example, polyethylene wax etc., colophony (colophony) soap, the hydrogenation article of colophony or a dimer, a C12-C18 paraffin disulfon acid, or alkylphenol is contained.

[0125] this invention -- following -- a pyrazolone and the color of a peri non and anthraquinone mold -and the color of methine, azo, and a coumarin mold is still more suitable.

[0126] Moreover, a metal complex [ of a metal content pigment for example, an inorganic pigment and azo azomethine, or methine dye ], azomethine, Quinacridone, dioxazine, and iso indoline, isoindolinone, perylene, phthalocyanine, and pyrrolo pyrrole and thioindigo coloring agent and vanadium acid bismuth etc. is suitable.

[0127] this invention -- moreover, - The shaping components which can manufacture from the thermoplastic constituent for shaping according to this invention, and - The activity by manufacture of the shaping components which join the constituent for shaping according to this invention to other shaping components by laser light welding, and - the shaping components assembly object which consists of constituents for shaping with which it has joined by laser light welding, and at least a part follows this invention -- it \*\*\*\*\*.

[0128]

[Example] They are 30% of glass fiber (CS 7928 which is the goods of Bayer), and IR absorptivity compound (by the case) about PA6 [Durethan B30F which is the goods of Bayer (Bayer AG)] which has average viscosity. After mixing with your combining with further IR absorptivity compound physically, a glass fiber is added by the case. By using and compound-izing a 2 shaft extrusion finishing machine (ZSK 32 type of Werner & Pfleidere) with the bulk temperature (bulk temperatures) of 260 to 300 degree C, it was colored homogeneity.

[0129] After mixing physically with IR absorptivity compound (you may combine with the further coloring agent by the case) PBT [Pocan B 1300 which is the goods of Bayer] which has low viscosity, it was colored homogeneity by compound-izing a 2 shaft extrusion finishing machine (ZSK 32 type of Werner & Pfleidere) at the constituent temperature of 235 to 270 degree C.

[0130] Next, after carrying out spinning of the melt and letting it pass to a water bath, it was made the shape of a grain.

[0131] PA6 (it used by the polyamide trial by making into a laser permeability junction partner Durethan B31SK 9000/0] which is the goods of Bayer.) which does not contain a reinforcing agent The ASTM rod whose thickness is 1.6mm was used.

[0132] In PBT, PBT (Pocan 1305 which is the goods of Bayer) which does not contain a reinforcing agent was used. In this case, the ASTM rod whose thickness is 0.8mm and 1.0mm was used.

[0133] It is Arburg about the obtained particle. The injection molding machine of 320-210 -500 mold was used under the usual constituent process condition (for constituent temperature, the temperature of a tool is 70 to 90 degree C at 250 to 290 degree C), it was processed into the ASTM rod of various thickness (thickness 0.8, 1.0 or 1.6mm, 3.2mm, die-length:127mm, width of face: 12.7mm), and laser transit measurement and a weld examination were performed.

[0134] The presentation of the constituent for shaping according to this invention and a comparison ingredient and the example of a property are shown in tables 1-4. [0135]

[A table 1]

#### 表1:PAを用いて生成させた成形用組成物の組成

		実施例!	実施例2	比較 実施例1	異菌例3	実施例4	比較 賽蓋第2	比较 安施例3
PA6, 添加剤 <sup>1)</sup>	[%]	69.98	69.99	70	69.98	69.98	100	69.8
カーホンプラック	[%]							0.2
カラス繊維 Bayer CS 7928	[%]	30	30	30	30	30		30
Pro-Jet 860 NP <sup>2)</sup>	[%]	0.02	0.01	0.00				
Pro-Jet 830 NP <sup>2)</sup>	[%]				0.02			
Excolor 803 K <sup>3)</sup>	[%]					0.02		

<sup>1)</sup> 通常量で一定温度(0.01-0.5%)の添加剤: 核形成剤(5/11/9ルク)、熱安定剤(Cul/KBr)、離型剤(モンタンエステルワックス)

[0136]

[A table 2]

表2:PBTを用いて生成させた成形用組成物の組成

		実施例5	実施例6	実施例7	実施例8	実施例9	実施例10	实施例11	実施例12	比較実施例4
PBT, 添加剤 <sup>1)</sup>	[%]	99.995	99.99	99.98	99.96	99.995	99.99	99.98	99.96	100.00
Pro-Jet 860 NP <sup>2)</sup>	[%]	•	•	-	-	0.005	0.01	0.02	0.04	-
Excolor 803 K <sup>3)</sup>	[%]	0.005	0.01	0.02	0.04					

通常量で一定温度(0.01-0.5%)の添加剤:核形成剤(ミクロタルク)、熱安定剤(Cul/KBr)、離型剤(モンタンエステルワックス)

[0137] The ASTM trial rod processed from implementation of laser transit measurement, the description IR laser absorptivity ingredient of a result, and IR laser permeability ingredient was measured using the permeability measuring device (this also detects the light penetrated directly and the scattered-about light) which consists of a spectrophotometer and an integrating photometer. Although <15% measured value was obtained in IR laser absorption test in some [ at least ] fields of the NIR spectral range of the range of 800 to 1200nm when thickness of a test piece was set to 3.2mm, the transmission level which IR laser permeability ingredient showed is 20-70% typically.

[0138]

[A table 3]

<sup>&</sup>lt;sup>2)</sup> AVECIAの商品

<sup>3)</sup> Ultrasorb Chemikalien GmbH(Nippon Shokubaiの子会社)の商品

<sup>&</sup>lt;sup>2)</sup> AVECIAの商品

<sup>3)</sup> Ultrasorb Chemikalien GmbH(Nippon Shokubaiの子会社)の商品

表3:PAIC関する透過率測定の結果\*

发岳[nm]	試験片の 再み[sum]	実施例1	实施例2	比較 実施例I	套施到3	实施例4	比較 実施例2	比較 実施例3
400	8.0	21.79	29.59	48.02	0	12.41	55.64	0
500	0.8	40.68	49.87	60.64	0	26.3	66.18	
600	8.0	49.48	58.37	88.65	0	29.66	70.88	1 0
700	0.8	42.57	55.08	70.14	0.84	26.66	74.40	1 -0
800	0.8	23.00	40.53	72.68	24.06	22.49	77.08	1 0
900	0.8	41.01	57.91	74.86	53.34	23.91	78.25	0
1000	0.8	67.41	73.22	78.13	71.47	32.1	79.88	0
1100	0.8	74.84	77.42	77.41	75.96	43.51	81.18	0
1200	8.0	70.53	71.91	71.29	70.44	49.85	72.88	0
								0
400	3.2	0.11	0.51	9.00	0	0	18.58	1 0
500	3.2	1.53	4.00	19.91	0	0.21	25.18	0
600	3.2	3.90	B.12	24.16	0	0.44	28.07	0
700	3.2	2.10	8.13	28.33	0	0.33	30.23	0
800	3.2	0.18	1.72	28.28	0.23	0.18	32.43	0
900	3.2	1.42	7.11	30.01	8.44	0.08	33.50	Ö
1000	3.2	17.64	24.50	32.43	23.77	0.6	36.32	0
1100	3.2	28.57	35.48	35.27	31.85	2.43	38.87	0
1200	3.2	22.79	24.23	24.60	23.58	4.76	22.29	0

<sup>\*</sup>全改過率[%]、PEラAダ900測定装置、0°/拡散、基準空気T=100%。ある場合には減衰器(attenuator)を用いて測定

[0139] [A table 4]

#### 表4: PBTIに関する透過率測定の結果\*

波長 [hm]	賦験片の 厚み[mm]	実施例5	実施研S	実施例7	実施例8	变度(99	夹施侧10	要施例11	突施例12	比較 実施例4
400	8.0	2.11	0.75	0.16	0.0	2.93	1.69	0.35	0.03	9.24
500	0.8	5.81	2.82	0.89	0,11	8.02	5.58	2.06	0.52	16.84
600	0.8	7.94	4.13	1.45	0.23	13.02	10.19	5.21	2.01	20.75
700	0.8	9.06	4.72	1.71	0.29	12.58	9.34	4.10	1.31	23.57
800	8.0	6.43	2,69	0.89	0.08	8.32	3.69	0.84	0.11	26.03
800	0.8	2.38	0.68	0.0	0.0	9.62	6.58	2.19	0.541	26.88
1000	0.8	8.73	4.25	1.16	0.03	26.24	24.55	21.34	16.35	28.66
1100	0.8	22.22	17.48	12.34	5.15	29.73	29.04	28.02	25.54	30.65
1200	0.8	23.09	21.23	19,22	13.33	25.73	25.26	24.94	23.78	26.02
400	1.0	1.08	0.27				-			6.8
500	1.0	3.71	1.39	<b></b> -						13.9
600	1.0	5.35	2.21							17.61
700	1.0	6.14	2.56							20.13
800	1.0	4.03	1.27							22.36
900	1.0	1.32	0.13							23.29
1000	1.0	6.05	2.34	<del></del>		<del></del>	<del> </del>			25,18
1100	1.0	18.27	13.26	4						26.78
1200	1.0	19.00	16.6		<del>!</del>					21.44

<sup>\*</sup>全透過率[96]、PEラムダ900測定装置、0°/拡散、基準空気T=100%、ある場合には減衰器(attenuator)を用いて測定

[0140] Since said all test pieces contained the ingredient (scattering) scattered about very powerfully, it evaluated total transmittance as the sum total of direct permeability and a luminous diffuse transmittance. [0141] The permeability which especially the test piece of an example 1–12 colored according to this invention shows to the place of 800 to 900 nm and/or 1000 to 1100 nm (the usual diode and Nd: the wavelength range of an YAG laser) is dramatically low. Although it is suitable for they beginning from the thickness (PBT) of 0.8mm, or the thickness (PA) of 0.8 to 3.2mm, and using them as an extinction nature (absorbing) welding partner as the result, as compared with it, the permeability which the test piece equivalent to a comparison example showed is remarkably high. It took [ total transmittance / [it mainly consists of a diffusion radiation molar fraction (diffuse radiation fractions)] ] into consideration in this

measurement.

[0142] It is the object which inspects whether the constituent for shaping fits laser light welding as a result of implementation of a laser—welding trial, and the weld examination was carried out using Nd:YAG laser (wavelength is 1064nm). As shown in <u>drawing 1</u>, you carried out the clamp stop of the ASTM rod which penetrates laser to equipment, made it located so that they may overlap, and it joined mutually. [0143] The output of laser was made into about 36W, in the case of PA, the whole width of face of an ASTM rod was covered, and the laser permeability test piece whose thickness is 0.8mm was sent in once at the 10mm [/second ] sending rate, and it welded to it so that the width of face of a welding seam might be set to about 1.5mm. When thickness was PA test piece which is 3.2mm, about 45W laser output was used.

[0144] The output of laser was made into about 36 to 60W, in the case of the PBT example, the whole width of face of an ASTM rod was covered, and the laser permeability test piece whose thickness is 0.8mm and 1.0mm was sent in once at the 6mm [/second] sending rate from 4, and it welded to it so that the width of face of a welding seam might be set to about 1.5mm. The detail of a trial parameter is shown in a table 6.

[0145] The load was covered until it broke by the \*\*\*\* tension shear test shown in the test piece welded as an overlapping joint joint at drawing 2.

[0146] The measurement ultimate tensile stress value which all examples showed was a value accepted very good.

[0147]

[A table 5]

表5・レーサー光で浴径したPAのASTM試験片本体が示した引張り試験の結果: 経知引張いたもの)

		材料2のAST	M試験片本体の厚み <sup>*</sup>
村料対		0.8 mm	3.2 mm
材料1 <sup>*</sup> (厚み)	材料2		
比較2	実施例1	594	707
社教2	実施例2	777	196
比較2	比較1	溶接不能	溶接不能
比較2	実施例4	426	847

この場合の材料ではレーザー光に最初に接触する成形部品/材料を表す、即ちレーザーを透過する

[0148]

[A table 6]

表6:レーサー光で溶接LPBTのASTM試験片本体が示した引張り試験の結果

		•	ジーター: 出力(W)/ 4速度(mm/秒)	種限引き	iy広力(N)
材料対		材料1の厚	材料1の厚み		
村料1°	材料2	0.8 mm	1.0 mm	0.8 mm	1.0 mm
比较 実施例4	実施例5 厚み1.0mm	-	60/6	-	265
比较 実施例4	実施例6 厚みi.Dmm	-	60/6	-	299
比较 突施例4	実施例7 厚み1.0mm	-	60/5		212
比較 実施例4	実施例8 厚み1.0mm	_		-	301
比较 実施例4	実施例9 厚み1.6mm	51/4	80/6	141	142
比较 実施例4	実施例10 厚み1.8mm	51/4	60/4	164	182
比较 実施例4	実施例11 厚み1.8mm	51/4	60/4	165	189
比较 実施例4	実施例12 厚み1.6mm	51/4	60/4	227	204
比较 实施例4	比較実施例5 厚み1.0mm 厚み1.8mm	36/5 36/5	36/5 36/5	428 512	382 375

<sup>。</sup>この場合の材料1はレーザー光に最初に接触する成形部品/材料を表す、 即ちレーザーを透過する。

[0149] although described in the detail on this for the object of explanation of this invention, such a detail is only that object and it should be understood that it comes out about the point except the ability to limit by this claim that it can change without the engineer of this field deviating from the pneuma and the range of this invention about it.

[Translation done.]

#### (19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-183524 (P2003-183524A)

(43)公開日 平成15年7月3日(2003.7.3)

			<del>`</del>
(51) Int.Cl. <sup>7</sup>	識別記号	FΙ	テーマコート (多考)
C08L 101/00		C 0 8 L 101/00	4F071
B 2 9 C 65/16		B 2 9 C 65/16	4F211
CO8J 5/00	CER	C 0 8 J 5/00 CE	R 4J002
	CEZ	CE	Z
C08K 3/40		C08K 3/40	
0,000	农簡查審		18 頁) 最終頁に続く
(21) 出願番号	特質2002-304653(P2002-304653)	(71) 出題人 591063187	
		パイエル アクチェ	ンゲゼルシャフト
(22)出顧日	平成14年10月18日(2002.10.18)	ドイツ連邦共和国	レーフエルクーゼン
		(番地なし)	
(31)優先権主張番号	10151847. 1	D-51368 Leve	erkusen, Ge
(32)優先日	平成13年10月24日(2001.10.24)	rmany	
(33)優先権主張国	ドイツ (DE)	(72)発明者 デトレフ・ヨアヒミ	
		ドイツ47800クレー:	フエルト・シヤイプラ
		ーシユトラーセ103	
		(74)代理人 100060782	
		弁理士 小田島 平	杏
			最終頁に続く

#### (54) 【発明の名称】 レーザーを吸収する低カーボンプラック含有量の成形用組成物

#### (57)【要約】

【課題】 レーザーを吸収する低カーボンブラック含有量の成形用組成物。

【解決手段】 本発明は、700から1200nmの波長範囲の少なくとも一部のスペクトル領域においてレーザーを吸収することでレーザー光を透過またはある程度透過する成形部品にレーザー光溶接で溶接可能な天然色および着色した成形用熱可塑性組成物およびこれから加工された成形部品に関する。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項 1 】 A)レーザー透過性熱可塑性材料を35 から99.999重量%、

1

B) フタロシアニン、ナフタロシアニン、ペリレン、ク オテリレン、金属錯体、アゾ染料、アントラキノン、ス クエア酸誘導体、インモニウム染料およびポリメチンを 包含する群から選択される1種以上の1R吸収性化合物 を0.001から0.1重量%.

- C)鉱物質充填材または補強用物質を0から70重量 %、
- D) 添加剤を0から30重量%.

含んで成っていて組成物全体のカーボンブラック含有量 が0.1重量%未満の組成物。

【請求項2】 前記IR吸収性化合物がフタロシアニン またはナフタロシアニンである請求項1記載の組成物。

【請求項3】 前記熱可塑性材料が少なくとも1種のポ リアミドまたはポリエステルである請求項1記載の組成 物。

【請求項4】 補強用物質または充填材を少なくとも 1 重量%含んで成る請求項1記載の組成物。

【請求項5】 ガラス繊維を含んで成る請求項1記載の 組成物。

【請求項6】 前記熱可塑性材料が少なくとも1種のボ リカーボネートまたはポリエステルである請求項1記載 の組成物。

【請求項7】 A)レーザー透過性熱可塑性材料を35 から99.999重量%、

B) フタロシアニン、ナフタロシアニン、ペリレン、ク オテリレン、金属錯体、アゾ染料、アントラキノン、ス ら成る群から選択される 1 種以上の I R 吸収性化合物を 0.001から0.1重量%。

- C) 鉱物質充填材または補強用物質を0から70重量 %、
- D)添加剤を0から30重量%、含んで成っていて組成 物全体のカーボンブラック含有量が0.1重量%未満の 成形用組成物。

【請求項8】 A)レーザー透過性熱可塑性材料を35 から99.999重量%、

オテリレン、金属錯体、アゾ染料、アントラキノン、ス クエア酸誘導体、インモニウム染料およびポリメチンか ら成る群から選択される1種以上のIR吸収性化合物を 0.001から0.1重量%、

- C)鉱物質充填材または補強用物質を0から70重量 %、
- D)添加剤をOから30重量%、

含んで成っていて組成物全体のカーボンブラック含有量 が0.1重量%未満の成形部品。

【請求項9】 A)レーザー透過性熱可塑性材料を35 50 適な特定の範囲内にある点にある。この圧力があまりに

から99.999重量%。

- B) フタロシアニン、ナフタロシアニン、ペリレン、ク オテリレン、金属錯体、アゾ染料、アントラキノン、ス クエア酸誘導体、インモニウム染料およびポリメチンか ら成る群から選択される1種以上の1R吸収性化合物を 0.001から0.1重量%。
- C)鉱物質充填材または補強用物質を0から70重量 %、
- D) 通常の添加剤を0から30重量%、
- 10 含んで成っていて組成物全体のカーボンブラック含有量 が0.1重量%未満である2つ以上の成形部品をレーザ 一光溶接で溶接させる段階を含んで成る成形部品の製造 方法。

【請求項10】 レーザー光溶着で接合させた成形部品 であって、少なくとも1つの成形部品が

- A) レーザー透過性熱可塑性材料を35から99.99 9重量%、
- B)フタロシアニン、ナフタロシアニン、ペリレン、ク オテリレン、金属錯体、アゾ染料、アントラキノン、ス 20 クエア酸誘導体、インモニウム染料およびポリメチンか ら成る群から選択される1種以上のIR吸収性化合物を 0.001から0.1重量%、
  - C)鉱物質充填材または補強用物質を0から70重量 %.
  - D)添加剤をOから30重量%、

含んで成っていて組成物全体のカーボンブラック含有量 が0.1重量%未満の成形用熱可塑性組成物で構成され ている成形部品。

#### 【発明の詳細な説明】

クエア酸誘導体、インモニウム染料およびポリメチンか 30 【0001】[発明の分野]本発明は、少なくとも70 〇から1200nmの波長範囲のスペクトル領域におい てレーザーを吸収する天然色および着色した成形用熱可 塑性組成物およびそれから加工された成形部品(mol ded parts) に関する。本発明は、更に、レー ザー光溶接(laser beam welding) で溶接可能な成形用組成物、ならびにレーザー光透過性 もしくは半透過性(translucent)成形部品 に関する。

【0002】〔発明の背景〕プラスチック成形部品を溶 B) フタロシアニン、ナフタロシアニン、ペリレン、ク 40 接する方法はいろいろ存在し、例えばKunststo ffe 87, (1997), 11, 1632-164 Oを参照のこと。加熱要素溶接(heated ele ment welding)および振動溶接方法、例え ば車の多岐管への使用などにおける安定な溶接接合の為 にあらかじめ必要な事項は、実際の接合段階前に接合の 相手(joining partners)が接触ゾー ン内で充分に軟化することである。

> 【0003】溶接相手を一緒に押し付けて生成させるべ き溶接接合部の強度を決定する要因は、かける圧力が最

\*

も高いと接触ゾーンから溶融物があまりにも多い量で押 し出される可能性があることから、この圧力はあまりに も高くあるべきでなく、他方、この圧力があまりにも低 いと溶接接合部内に弱い点が生じる可能性があることか ら、この圧力はあまりにも低くあるべきでない。これ は、とりわけ、互いに溶接させる多くの工業部品に関し て100%の結合精度(fitting accura cy)を達成され得ないという事実による。充分に高い 圧縮力をかけることによって成形部品の半分と半分の接 触を溶接接合部全体に亘って達成することは可能である が、圧力条件が局所的に異なると溶融物が溶接接合部か ら多様な量で流れ出る可能性があり、それによって強度 の強さが局所的に異なる可能性がある。とのような問題 は、例えばヨーロッパ特許出願公開第0 685 52 8号に開示されているように、溶融物の粘度を高くして 溶融物が接合ゾーンから流れ出す度合を低くすることな どで軽減され得る。

【0004】振動溶接および加熱要素溶接の代替方法と してレーザー光溶接、特にダイオードレーザーを用いた 溶接が近年益々普及してきている。プラスチックをレー ザー光で溶接する基本的原理は、成形用組成物が光線を 吸収することにある。純粋な重合体はレーザー光線をほ とんど透過するか或はある程度透過する(transl ucent)、即ちレーザー光溶接で興味の持たれる7 00から1200nmの波長範囲のレーザー光をほとん ど吸収しない。顔料、充填材、補強用物質および添加剤 を用いることにより、レーザー光の吸収、従ってレーザ 一光の熱への転換を調節することができる。

【0005】レーザー光溶接の基本的原理は文献に記述 されており、例えばKunststoffe 87、 (1997) 3, 348-350; Kunststof fe88, (1998) 2, 210-212, Kuns tstoffe 87, (1997) 11, 1632-1640, Plastverarbeiter 50 (1999) 4、18-19およびPlastvera rbeiter 46 (1995) 9、42-46を参 照のこと。

【0006】レーザー光溶接を用いる場合の前提条件 は、最初にレーザーが発する光線が使用波長のレーザー 光を充分に透過する接合相手を通過した後に厚みが数百 μmの薄層の状態の2番目の接合相手によって吸収され て熱に転化することにより前記2つの接合相手が接触ゾ ーンにおいて溶融して最終的に溶接接合で接合すること にある。

【0007】非晶質重合体、例えばポリカーボネート **(PC)、ポリスチレン(PS)、ポリ(メタアクリル** 酸メチル)(PMMA)、ならびに部分結晶性熱可塑性 材料、例えばポリアミド、ポリアミド6(PA6)およ びポリアミド66(PA66)など、またはポリエステ ル、例えばポリプチレンテレフタレート(PBT)およ 50 びポリエチレンテレフタレート(PET)などは、熱可 塑性プラスチックの溶接で通常用いられる波長範囲のレ ーザー(Nd:YAG-Laser:1060nm;髙 出力のダイオードレーザー:800-1000nm)を ほとんど透過するか或はある程度透過する。

【0008】表現「レーザーを透過する(レーザー透過 性)」、「レーザーをある程度透過する(レーザー半透 過性)」および「レーザーを吸収する(レーザー吸収 性)」を本明細書の以下で用いる場合、それらはこの上 に述べた波長範囲を指す。しかしながら、充填材または 補強用物質を部分結晶性材料と共に用いる場合には、そ のような部分結晶性形態が理由でレーザー光が多少とも 顕著に散乱し、従って拡散透過が透過率全体の大部分を 占める。透過率は拡散透過率が高くなるにつれて低くな り、それゆえ、より正確には、対応する試験片または成 形部品はレーザーをある程度透過するとして記述すべき である。本明細書では以降、レーザーをある程度のみ透 過する成形用組成物もまたレーザーを透過する成形用組 成物として記述する。IRレーザー光を透過する能力の 測定を通常は分光光度計および球形光束計 (integ rating photometer bulb)を用 いて実施する。このような測定装置はまた透過する光線 の拡散部分も検出する。透過能力を1つの波長で測定す るばかりでなく、レーザー光溶接で現在用いられている レーザー波長全体を網羅するスペクトル範囲でも測定す る。

【0009】レーザー光透過率は対応する波長の光を吸 収する成分が成形用熱可塑性組成物に入っていると悪化 する。それらは特にカーボンブラックであるが、また他 30 の染料、顔料または充填材および補強用物質、例えば炭 素繊維などである。従って、成形用熱可塑性組成物の成 形部品を接合させる目的でレーザー光溶接を工業的に成 功裏に用いようとする場合には、レーザー光線を吸収す る成形用組成物とレーザー光線を大きく透過する成形用 組成物が好適である。

【0010】レーザーを吸収する成形用組成物の場合 (例えばガラス繊維で補強されたPA6コンパウンドな どの場合)、カーボンブラックを含有する成形用組成物 が用いられている。そのような成形用組成物はまた通常 は例えば車の内燃機関における多岐管などでも用いら れ、それらの接合は振動溶接または加熱要素溶接などで 行われている (Kunststoffe 91、(20) 01)、7、100-102を参照)。

【0011】光線の吸収が表面の非常に近くで起こると 特定の状況下では溶接接合強度が低下するが、カーボン ブラックの濃度を低くすることによって恐らくは改良が 達成され得る(Kunststoffe 87. (19) 97)、3、348-350を参照)。

[0012]EP-B 0 751 865にレーザー 光溶接方法が記述されており、その方法では、60%を

超える透過率を示す1番目の加工部品を無視出来るほど の透過率を示す2番目の加工部品に溶接している。ハウ ジングベース (housing base) に染料を1 %から2%の量で添加してそれを着色することにより低 い透過率を達成し、そしてハウジングカバーでは、恐ら くはまた顔料の使用なしに着色剤の濃度を低くすること で低い透過率を達成している。この明細書にはどの顔料 または着色剤が適切であるかは記述されていない。

【0013】ドイツ特許出願公開第199 60 10 4号には、どのようにすれば2つ以上の暗色の成形部品 をレーザー光溶接で互いに接合させることができるかが 記述されている。例えば、レーザー溶接の近1R領域の 光を吸収しない着色剤の組み合わせで着色した暗色から 黒色の成形部品をレーザー溶接の近1R領域の光を吸収 する着色剤(最も簡単なケースではカーボンブラック) を含有する成形部品に溶接している。

【0014】ヨーロッパ特許出願公開第1 029 6 50号には、黄色の着色剤と紫色の着色剤の組み合わせ で黒色にしたレーザー透過性成形用ポリエステル組成物 をレーザー吸収性成形用ポリエステル組成物とのレーザ 20 一光溶接で用いることが記述されている。

【0015】円柱形または同様な断面を有する容器を製 造する目的でレーザー光溶接を用いることがドイツ特許 出願公開第19 916 786号に記述されている。 WO-A 2000/66346にレーザー光溶接をと りわけ合成カーペットの製造で用いることが記述されて いる一方で、さらなる用途には、ドイツ特許出願公開第 44 25 861号に記述されている如き溶接配管 (welded tubing)、またはJP-A l ルムの接合が含まれる。

【0016】従って、原則として、例えばレーザーを透 過する相手としての無着色のガラス繊維補強成形用組成 物とレーザーを吸収する相手としてのカーボンブラック で着色された同じ重合体が基になった成形用組成物の組 み合わせが2つの成形部品の間に強固な接合部をもたら す可能性のある 1 つの方法である。

【0017】しかしながら、カーボンブラックで着色さ れた黒色の成形用熱可塑性組成物をレーザー光溶接でレ ーザーを吸収する相手として用いることは数多くの用途 40 で不可能である。これは、対応する成形部品が特定の透 過性または半透過性を示す必要があると言った用途に関 係している。サーボ機構用油、ブレーキ液、冷媒など用 の容器のような用途の場合、一般に無着色の熱可塑性ブ ラスチック材料が用いられる。しかしながら、無着色の 熱可塑性プラスチック材料はレーザーをある程度透過す ることから、それをレーザー光溶接でレーザーを吸収す る溶接相手として用いるのは不可能である。薄い色を付 ける時にもまたカーボンプラックを「レーザー吸収剤」 として用いるのは一般に不可能である。この場合には成 50

形部品が全く透過性を示さないか或は半透過性であると とが望まれるが、それにも拘らず、接合相手間に色の差 ができるだけないか或はあるとしても若干のみであるべ きである。

6

【0018】薄い色の透明な成形用組成物の溶接を色の 変化なしに行おうとする場合に提案された1つの解決法 がドイツ特許出願公開第19925203号に開示され ていて これには溶接添加剤(welding add itive)の使用が開示されており、それがレーザー 吸収性物質になるのは例えばそれに電気エネルギーまた は熱エネルギーをかけた時のみであり、その物質は、そ の後、溶接工程中に当初のレーザー透過性物質に再び転 化し得る。前記溶接添加剤は接合ゾーン内に膜、シート またはワイヤーとして存在させてもよく、或は吸光性 (absorbing)接合相手として働かせるべき成 形相手の中に均一に分布させてもよい。このような方法 は透明な接合相手の無変色溶接を達成する目的を満足さ せるものではあるが、これは溶接に先立って吸収剤を製 造する時に追加的工程段階を設ける必要があることから 相対的に複雑でありかつ問題を起こし易い。熱可塑性ブ ラスチック材料、例えばPA、PBTまたはPCなどの 溶接工程の適用性を立証し得る具体的な実施例は与えら れていない。

【0019】いろいろな色に着色された接合相手の組み 合わせは特殊なさらなるケースに相当する。この場合も またレーザー光線を透過する相手とレーザー光線を吸収 する相手が必要である。しかしながら、通常の着色剤で 着色された熱可塑性プラスチック材料が吸収する可視ス ペクトルおよび【R領域のスペクトルは一般に一部のス 1170371に記述されている如きシートまたはフィ 30 ペクトルのみであり、その結果として、それらをレーザ 一光溶接のレーザーを吸収する接合相手として用いるの は一般に不適切であるか或は適切であるとしても限られ た度合のみである。

> 【0020】工業用熱可塑性プラスチック材料を黒色に 着色する目的で最も通常に用いられている着色剤はカー ボンブラックであり、この場合、いろいろな方法で製造 されたいろいろな粒子サイズ分布もしくは比表面積を有 するカーボンブラックが用いられる。ある材料を黒色に 着色する場合、カーボンブラックを用いる方が有機もし くは無機着色剤を用いるよりも極めて安価である。

> 【0021】しかしながら、多くの場合、カーボンブラ ックまたは無機顔料を用いて工業的熱可塑性プラスチッ ク材料を着色すると、それの機械的特性、特にしん性、 例えば1S〇 180 1Uに従ってアイゾッド衝撃じ ん性として測定されたじん性などが否定的な影響を受け る。そこで、レーザーを吸収する添加剤、特にカーボン ブラックの使用を完全または少なくとも実質的に回避す ることを可能にしかつ暗色から黒色の着色を機械的特性 の悪化度合を低く保ちながら達成することを可能にする レーザー吸収性添加剤が求められている。

(5)

【0022】カーボンブラックは数多くの工業用熱可塑 性プラスチック材料、例えばポリアミド6 およびポリア ミド66などの中でまた核形成剤としても働く、即ちカ ーボンブラックはボリアミド溶融物中で種晶として働 き、結晶化を促進する。結晶化が加速されるとしばしば 表面の品質、特に射出成形工程で製造された成形部品の 表面品質が悪化する。この理由で、成形用熱可塑性プラ スチック組成物ではしばしばカーボンブラックの使用濃 度をできるだけ最低量にすることが行われている。

7

【0023】従って、レーザー光溶接で一緒に溶接させ 10 るべき接合相手を制限なしに着色することができると同 時にできるだけ最良の表面品質を保持することができれ ば、これは望ましいことである。

【0024】[発明の要約]本発明の1つの目的は、髙 い表面品質を有する成形部品の製造で用いるに適してい てレーザー光処理(laser beam proce s s )でレーザー透過性成形部品に信頼できる様式で接 合し得る天然色および着色したレーザー吸収性成形用組 成物を提供することにある。本発明の他の目的は、厚み が5mm以下の層の状態で可視領域のスペクトルを透過 20 もしくはある程度透過し得るレーザー吸収性材料を提供 することにある。本発明のさらなる目的は、人の目で見 た時に色および表面の品質に関して両方が非常に類似し た光学的外観を有する成形部分を提供することにある。 【0025】とこに、赤外領域に強い吸光度を示す化合 物の使用、またはこのような化合物と数種の非黒色着色 剤(non-black coloring agen ts)の組み合わせを成形用熱可塑性組成物で用いる と、天然色、白色、黒色または他の色の印象を有する成 形部品を非常に良好な表面品質を伴って製造することが 30 でき、前記成形部品が示すレーザー透過率をこの成形部 品がレーザー透過性接合相手と信頼できる様式で溶接し 得るように正確に決定した様式で調整することができる ことを見いだした。

【0026】「発明の詳細な記述」従って、本発明は、 A)レーザー透過性熱可塑性材料を35から99.99 9重量%、好適には45から99.995重量%、 B)フタロシアニン、ナフタロシアニン、ペリレン、ク オテリレン(quaterylenes)、金属錯体、 アゾ染料、アントラキノン、スクエア酸誘導体(squ aric acid derivatives) (1) モニウム (immonium) 染料およびポリメチンを 包含する群から選択される1種以上のIR吸収性化合物 を0.001から0.1、好適には0.002から0. 07. より好適には0. 004から0. 05重量%、 C)鉱物質充填材および/または補強用物質を0から7 0、好適には5から55、より好適には10から40重 量%、

D)通常の添加剤、例えば加工補助物質、核形成剤、安 定剤、難燃剤および弾性重合体変性剤(elastom 50 て、いろいろな構成ブロック単量体、所望の分子量を調

er modifiers)などを0から30重量%、 好適には0.1から20重量%、含有する組成物を提供 し、この組成物全体のカーボンブラック含有量は0.1 重量%未満、好適には0.05重量%未満、より好適に は0.01重量%未満である。

8

【0027】本発明に従い、レーザーを透過する熱可塑 性プラスチック材料の全部が成分Aとして使用可能であ る。レーザー透過性熱可塑性プラスチック材料は、本発 明に従い、層厚が0. 4から6mm、好適には0. 5か ら5mm、特に好適には0.6から3.5mmの時に、 着色剤の添加なしに、700から1200nmの波長範 囲またはこのスペクトル範囲の<br />
一部のレーザー透過率が 5%を超え、好適には10%を超え、より好適には15 %を超えるプラスチック材料を意味すると理解する。本 発明に従い、ポリアミド、熱可塑性ポリエステル、ポリ カーボネート、ポリスチレン(シンジオタクテックポリ スチレンを包含) および/またはポリオレフィンおよび /またはそれらの混合物が成分Aとして用いるに適す る。

【0028】例えば部分芳香族ポリエステル、例えばポ リアルキレンテレフタレートなど、芳香族ポリエステ ル、ポリアミド、ポリカーボネート、ポリアクリレー ト、ポリメタアクリレート、ABSグラフト重合体、ポ リオレフィン、例えばポリエチレンまたはポリプロピレ ンなど、ポリスチレン、ポリ塩化ビニル、ポリオキシメ チレン、ポリイミド、ポリエーテルおよびポリエーテル ケトンなどが基になった重合体または共重合体が成分A として用いるに適し、これらは単独またはいろいろな重 合体のブレンド物として使用可能である。

【0029】好適にはポリアミドを成分Aとして用い る。本発明に従い、このようなポリアミドはいろいろな 方法に従って製造可能であり、かつ幅広く多様な構成プ ロックから合成することができ、特殊な用途の場合に は、単独または加工助剤物質、安定剤、高分子量の合金 相手(alloying partners)、例えば 弾性重合体などか或はまた補強用材料、例えば鉱物質充 填材またはガラス繊維などと組み合わせて特別に調整さ れた特性組み合わせを有する材料に加工することができ る。また、他の重合体、例えばボリエチレン、ポリプロ 40 ビレン、ABSなどがある比率でブレンドされたブレン ド物も適切であり、場合により、 1 種以上の相溶性向上 剤を使用することもできる。ポリアミドに弾性重合体を 添加することによりその特性を向上させることも可能で あり、例えば補強されたポリアミドが示す衝撃強度に関 する特性を向上させることも可能である。可能な組み合 わせは多数存在し、それによって、幅広く多様な特性を 有する非常に多くの製品を得ることができる。

【0030】ポリアミドの製造では数多くの製造手順が 知られるようになってきており、所望最終生成物に応じ

整するいろいろな鎖調節剤、或はまた次に意図する後処 理のための反応性基を有する単量体が用いられ得る。

【0031】技術的に関連したポリアミド製造方法は一 般に溶融状態の重縮合により行われる。ラクタムの加水 分解重合もまたその文脈の範囲内の重縮合であると理解 する。

【0032】好適なポリアミドは部分結晶性ポリアミド であり、これは、ジアミンとジカルボン酸および/また は環員数が少なくとも5のラクタムまたは対応するアミ ノ酸から製造可能である。

【0033】脂肪族および/または芳香族ジカルボン 酸、例えばアジピン酸、2,2,4-トリメチルアジビ ン酸および2、4、4-トリメチルアジピン酸、アゼラ イン酸、セバシン酸、イソフタル酸、テレフタル酸な ど、脂肪族および/または芳香族ジアミン、例えばテト ラメチレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、1,9 ーノナンージアミン、2,2,4ートリメチルヘキサメ チレンジアミンおよび2,4,4-トリメチルヘキサメ チレンジアミン、異性体ジアミノジシクロヘキシルメタ ン、ジアミノジシクロヘキシルプロパン、ビス-アミノ メチルシクロヘキサン、フェニレンジアミン、キシリレ ンジアミンなど、アミノ-カルボン酸、例えばアミノカ プロン酸および/または対応するラクタムなどが出発製 品として用いるに適する。また、上述した単量体の数種 のコポリアミドも適切である。

【0034】特にカプロラクタムが好適であり、εーカ プロラクタムが特に好適である。

【0035】また、PA6、PA66および他の脂肪族 および/または芳香族ポリアミドおよび/またはコポリ メチレン基が3から11個存在する)が基になったコン バウンドも大部分が適切である。

【0036】また、本発明に従って製造したポリアミド を他のポリアミドおよび/またはさらなる重合体との混 合物の状態で用いることも可能である。

【0037】また、部分芳香族ポリエステルも成分Aと して好適に使用可能である。このような部分芳香族ポリ エステルは、本発明に従い、ポリアルキレンテレフタレ ートの誘導体を包含する群から選択され、好適にはポリ エチレンテレフタレート、ポリトリメチレンテレフタレ 40 ートおよびポリプチレンテレフタレート、より好適には ポリブチレンテレフタレート、最も好適にはポリブチレ ンテレフタレートから選択される。

【0038】表現「部分芳香族ポリエステル」は芳香族 分子部分に加えてまた脂肪族分子部分も含有する材料を 意味すると理解する。

【0039】本発明の文脈の範囲内で、ポリアルキレン テレフタレートは、芳香族ジカルボン酸またはその反応 性誘導体、例えばジメチルエステルまたは無水物など と、脂肪族、環状脂肪族または芳香脂肪族ジオールなど 50 で含有することができる。

との反応生成物、そしてこのような反応生成物の混合物 である。

【0040】好適なポリアルキレンテレフタレートは、 Kunststoff-Handbuch, VIII 巻、695頁から840頁、Karl-Hanser Verlag、Munich、1973に記述されてい る如き公知方法に従い、テレフタル酸またはその反応性 誘導体とC原子数が2から10の脂肪族もしくは環状脂 肪族ジオールから製造することができる。

10 【0041】好適なポリアルキレンテレフタレートは、 ジカルボン酸と呼ばれるテレフタル酸の残基を少なくと も80モル%、好適には90モル%と、ジオール成分と 呼ばれるエチレングリコール残基および/またはプロパ ンジオールー1, 3 および/またはブタンジオールー 1、4残基を少なくとも80モル%、好適には少なくと も90モル%含有するポリアルキレンテレフタレートで ある。

【0042】好適なポリアルキレンテレフタレートは、 テレフタル酸エステルに加えて、C原子数が8から14 の他の芳香族ジカルボン酸またはC原子数が4から12 の脂肪族ジカルボン酸の残基、例えばフタル酸、イソフ タル酸、ナフタレン-2,6-ジカルボン酸、4,4° ージフェニルージカルボン酸、こはく酸、アジピン酸、 セバシン酸、アゼライン酸、シクロヘキサンージ酢酸お よびシクロヘキサンジカルボン酸などの残基を20モル %以下の量で含有することができる。

【〇043】このような好適なポリアルキレンテレフタ レートは、ドイツ特許出願公開第24 07 674 号、24 07 776号および27 15 932号 アミド(重合体鎖に含まれるポリアミド基1個当たりに 30 に開示されているように、エチレングリコール残基およ び/またはプロバンジオール-1.3-グリコール残基 および/またはブタンジオールー1、4-グリコール残 基に加えてC原子数が3から12の他の脂肪族ジオール またはC原子数が6から21の環状脂肪族ジオール、例 えばプロパンジオールー1、3、2ーエチルプロパンジ オールー1, 3、ネオペンチルグリコール、ペンタンジ オールー1、5、ヘキサンジオールー1、6、シクロヘ キサンジメタノールー1、4、3-メチルペンタンジオ ールー2, 4、2ーメチルペンタンジオールー2, 4、 2, 2, 4 - トリメチルペンタンジオールー 1, 3 およ U-1, 6, 2-エチルヘキサンジオールー1, 3、 2, 2-ジェチルプロパンジオールー1, 3、ヘキサン ジオールー2, 5、1, 4 - ジー( $\beta$  - ヒドロキシエト キシ〉-ベンゼン、2、2-ビス-(4-ヒドロキシシ クロヘキシル) - プロパン、2、4 - ジヒドロキシー 1, 1, 3, 3-テトラメチルシクロプタン、2, 2-ビスー(3-8-ヒドロキシエトキシフェニル)-プロ パンおよび2,2-ビス-(4-ヒドロキシプロポキシ フェニル) -プロバンなどの残基を20モル%以下の量

【0044】例えばドイツ特許出願公開第19 00 270号および米国特許第3,692,744号などに記述されているように、三価もしくは四価アルコールまたは三塩基性もしくは四塩基性カルボン酸を比較的少ない量で組み込むことによりボリアルキレンテレフタレートを分岐させることも可能である。好適な分岐剤の例にはトリメシン酸、トリメリット酸、トリメチロールエタン、トリメチロールプロバンおよびベンタエリスリトールが含まれる。

11

【0045】単にテレフタル酸およびこれの反応性誘導 10体、例えばそのジアルキルエステルなどとエチレングリコールおよび/またはプロパンジオールー1、3および/またはブタンジオールー1、4などから製造されたポリアルキレンテレフタレート、例えばポリエチレンテレフタレートおよびポリブチレンテレフタレートなど、そしてこれらのポリアルキレンテレフタレートの混合物がより好適である。

【0046】また、この上に挙げた酸成分を少なくとも2種類用いそして/またはこの上に挙げたアルコール成分を少なくとも2種類用いて製造されたコポリエステル 20も好適なポリアルキレンテレフタレートであり、より好適なコポリエステルはポリー(エチレングリコール/ブタンジオールー1,4)ーテレフタレートである。

【0047】 このようなポリアルキレンテレフタレートが示す固有粘度は、各場合とも25℃のフェノール/ o ージクロロベンゼン(1:1の重量部)中で測定して、一般に約0.4から1.5、好適には0.5から1.3である。

【0048】本発明に従って製造されたポリエステルを また他のポリエステルおよび/またはさらなる重合体と 混合して用いることも可能である。

【0049】本発明に従う組成物にまた好適にはポリカーボネートまたはポリカーボネートの混合物を成分A)として含有させることも可能である。

【0050】好適なポリカーボネートは、一般式(I) HO-Z-OH (I)

[式中、Zは、芳香基を1つ以上含有するC原子数が6から30の二価有機基である]で表されるビスフェノールが基になったホモボリカーボネートおよびコポリカーボネートである。

【0051】式(la)

[0052]

[[1]]

$$(B)_x$$
  $(B)_x$   $(B)_$ 

【0053】 [式中、Aは、単結合、 $C_1-C_5-$ アルキ ジメチルー4-ヒドロキシフェニル)-メタン、ビスーレン、 $C_2-C_5-$ アルキリデン、 $C_5-C_6-$ シクロアル 50 (3,5-ジメチルー4-ヒドロキシフェニル)-スル

キリデン、-O-、-SO-、-CO-、-S-、-S O<sub>2</sub>-、C<sub>5</sub>-C<sub>12</sub>-アリーレン(場合によりヘテロ原子 を含有していてもよいさらなる芳香環が縮合していても よい)、または式(II)または(III) 【0054】

12

【化2】

【0055】(ここで、Bは、各場合とも、C1-C11-アルキル、好適にはメチル、またはハロゲン、好適には塩素および/または臭素を表し、xは、各場合とも互いに独立して、O、1または2であり、pは、1または0であり、そしてR1およびR1は、各X1に関して個別に選択可能であり、互いに独立して、水素またはC1-C6-アルキル、好適には水素、メチルまたはエチルを表し、X1は、炭素であり、そしてmは、4から7の整数、好適には4または5の整数であるが、但し少なくとも1個の原子X1上のR1とR1が同時にアルキルであることを条件とする)で表される基を表す〕で表されるビスフェノールが好適である。

【0056】一般式(I)に従うビスフェノールの例には下記の群に属するビスフェノールが含まれる:ジヒドロキシジフェニル類、ピス(ヒドロキシフェニル)アルカン類、ピス(ヒドロキシフェニル)シクロアルカン類、インダンピスフェノール類、ピス(ヒドロキシフェニル)エーテル類、ビス(ヒドロキシフェニル)ケトン類、ビス(ヒドロキシフェニル)スルホン類、ビス(ヒドロキシフェニル)スルホン類、ビス(ヒドロキシフェニル)スルホン類、ビス(ヒドロキシフェニル)スルホキサイド類およびα、α'ービス(ヒドロキシフェニル)ジイソプロビルベンゼン類。

0 【0057】また、上述したビスフェノールの芳香環に 例えばアルキル化またはハロゲン化することにより入手 可能な前記ビスフェノールの誘導体も一般式(I)に従 うビスフェノールの例である。

【0058】一般式(1)に従うビスフェノールの例には下記の化合物が含まれる:ハイドロキノン、レゾルシノール、4,4'ージヒドロキシジフェニル、ビスー(4ーヒドロキシフェニル)ースルフィド、ビスー(4ーヒドロキシフェニル)ースルホン、ビスー(3,5ージメチルー4ーヒドロキシフェニル)ーメタン、ビスー(3,5ージメチルー4ーヒドロキシフェニル)ースル

(8)

•

ホン、1, 1-ビス-(3, 5-ジメチル-4-ヒドロ キシフェニル) - p/m-ジイソプロピルベンゼン、 1, 1-ピス-(4-ヒドロキシフェニル)-1-フェ ニルエタン、1、1ーピスー(3、5ージメチルー4ー ヒドロキシフェニル) -シクロヘキサン、1、1-ビス - (4-ヒドロキシフェニル) -3-メチルシクロヘキ サン、1,1-ビスー(4-ヒドロキシフェニル)-3, 3-ジメチルーシクロヘキサン、1, 1-ビスー (4-ヒドロキシフェニル)-4-メチルシクロヘキサ ン、1,1-ビス-(4-ヒドロキシフェニル)-シク 10 ルシクロヘキサンおよびその製造が記述されている。 ロヘキサン、1、1-ビス-(4-ヒドロキシフェニ ル)-3,3,5-トリメチルシクロヘキサン、2,2 - ビス- (3,5-ジクロロ-4-ヒドロキシフェニ ル〉-プロパン、2、2-ピス-(3-メチル-4-ヒ ドロキシフェニル) - プロパン、2、2 - ピス- (3、 5-ジメチル-4-ヒドロキシフェニル)-プロパン、 2, 2-ピスー(4-ヒドロキシフェニル)ープロパン (即ちビスフェノールA)、2,2-ビス-(3-クロ ロー4ーヒドロキシフェニル)ープロパン、2,2ービ プロパン、2,4-ビス-(4-ヒドロキシフェニル) ルー4-ヒドロキシフェニル)-2-メチルブタン、 イソプロビルベンゼン、 $\alpha$ ,  $\alpha$ ' -ビス-(4-ヒドロ キシフェニル) -m-ジイソプロピルベンゼン(即ちビ スフェノールM)、 $\alpha$ ,  $\alpha'$  - Uスー (4 - Uドロキシ フェニル) - p - ジイソプロビルベンゼンおよびインダ ンビスフェノール。

【0059】より好適なポリカーボネートは、ビスフェ 30 science Publishers、ニューヨー **ノールAが基になったホモポリカーボネート、1.1-**ビスー(4ーヒドロキシフェニル)-3,3,5ートリ メチルシクロヘキサンが基になったホモポリカーボネー ト、そして2種類の単量体であるビスフェノールAと 1, 1-ビス-(4-ヒドロキシフェニル)-3,3, 5-トリメチルシクロヘキサンが基になったコポリカー ボネートである。

【0060】前記一般式([)に従うビスフェノール類 は、公知方法を用いて、例えば対応するフェノールとケ トンから製造可能である。

【0061】上述したピスフェノール類およびそれらの 製造方法は、例えばH.Schnellの専攻論文「C hemistry and Physics of P olycarbonates), Polymer Re views、9巻、77-98頁、Interscie nce Publishers、ニューヨーク、ロンド ン、シドニー、1964、そして米国特許第3,02 8,635号、3,062,781号、2,999,8 35号、3,148,172号、2,991,273 号、3,271,367号,4,982,014号、

2,999,846号、ドイツ特許出願公開第1 57 0 703号、ドイツ特許出願公開第2 036 05 2号、ドイツ特許出願公開第2 211 956号、ド イツ特許出願公開第3 832 396号およびフラン ス特許出願公開第1 561 518号ばかりでなく日 本の出願番号62039/1986、62040/19 86および105550/1986に記述されている 例えば米国特許第4, 982, 014号に1, 1-ビス - (4-ヒドロキシフェニル) -3, 3, 5-トリメチ 【0062】インダンビスフェノール類およびその製造 が例えば米国特許第3,288,864号、JP-A 60 035 150および米国特許第4, 334, 1 06号に記述されている。インダンビスフェノール類 は、例えば、フリーデルクラフト触媒の存在下の有機溶 媒中でイソプロペニルフェノールもしくはその誘導体ま たはイソプロペニルフェノールもしくはその誘導体の二 量体から製造可能である。

【0063】ポリカーボネートの製造は公知方法を用い ス- (3,5-ジブロモ-4-ヒドロキシフェニル) - 20 て実施可能である。適切なポリカーボネート製造方法に は、例えば界面重合方法に従ってビスフェノールとホス ゲンから製造する方法、または均一相方法に従ってビス フェノールとホスゲンから製造する方法(いわゆるビリ ジン方法)、または溶融エステル交換方法に従ってビス フェノールと炭酸エステルから製造する方法が含まれ る。このような製造方法は、例えばH.Schnel l, Chemistry and Physics of Polycarbonates], Polyme r Reviews、9巻、31-76頁、Inter ク、ロンドン、シドニー、1964に記述されている。 上述した製造方法はまたEncyclopedia o f Polymer Scienceand Engi neering、11巻、第2版、1988、648か ら718頁のD. Freitag、U. Grigo、 P. R. Muller, H. Nouvertne, 「P olycarbonates」、そしてBecker、 Braun, Kunststoff-Handbuc h、3/1巻、Polycarbonates、Pol 40 yacetale, Polyester, Cellul oseester, Carl Hanser Verl ag, Munich, Vienna 1992, 117 から299頁のU. Grigo、K. Kircherお よびP. R. Muller「Polycarbonat esj. Florjournal of Polymer Science, Polymer Chemistr y Edition、19巻、75-90(1980) の中のD. C. Prevorsek、B. T. Debo naおよびY. Kesten, Corporate R 50 esearch Center, Allied Che 15

mical Corporation, Morrist own, New Jersey 07960, Syn thesis of Poly (Ester Carb onate) Copolymers」 に記述されてい る。

【0064】溶融エステル交換方法は特にH.Schn ell, Chemistry and Physic s of Polycarbonates, Poly mer Reviews、9巻、44-51頁、Int erscience Publishers, ==== 10 ーク、ロンドン、シドニー、1964、ならびにドイツ 特許出願公開第1 031 512号および米国特許第 3,022,272号、米国特許第5,340,905 号および米国特許第5、399、659号に記述されて いる。

【0065】ポリカーボネートの製造においては、不純 物がほんのわずかしか含有しない原料および補助物質を 用いるのが好適である。特に、溶融エステル交換方法に 従う製造では、用いるピスフェノールおよび炭酸誘導体 はできるだけアルカリ金属イオンもアルカリ土類金属イ オンも含有しないようにすべきである。そのような高純 度の原料は例えば炭酸誘導体、例えば炭酸エステルなど およびビスフェノールを再結晶化、洗浄または蒸留する ことにより入手可能である。

【0066】本発明に従う適切なポリカーボネートが示 す重量平均分子量(M.)は好適には10,000から 200,000g/モルであり、これは例えば超遠心分 離または光散乱測定などで測定可能である。これらが示 す重量平均分子量は特に好適には12.000から8 0,000g/モル、最も特に好適には20,000か 30 トラ(4-ヒドロキシフェニル)メタン、テトラ(4-535,000g/モルである。

【0067】本発明に従うポリカーボネートが示す平均 分子量の調整は公知様式で行なうことができ、例えば連 鎖停止剤を適切な量で添加することにより調整すること ができる。このような連鎖停止剤は個別にまたはいろい ろな連鎖停止剤の混合物として使用可能である。

【0068】適切な連鎖停止剤はモノフェノール類、な らびにモノカルボン酸である。適切なモノフェノール類 は、例えばフェノール、p-クロロフェノール、p-t ープチルフェノール、クミルフェノールまたは2, 4, 6-トリプロモフェノール、ならびに長鎖アルキルフェ ノール、例えば4-(1,1,3,3-テトラメチルブ チル〉-フェノール、またはアルキル置換基中にC原子 を全部で8から20個有するモノアルキルフェノールお よび/またはジアルキルフェノール、例えば3,5-ジ -t-プチルフェノール、p-t-オクチルフェノー ル、pードデシルフェノール、2-(3,5-ジメチル) ヘプチル) - フェノールまたは4 - (3, 5 - ジメチル ヘプチル)-フェノールなどである。適切なモノカルボ ン酸は安息香酸、アルキル安息香酸およびハロゲン置換 50 安息香酸である。

【0069】好適な連鎖停止剤はフェノール、p-t-ブチルフェノール、4-(1,1,3,3-テトラメチ ルブチル)-フェノールおよびクミルフェノールであ る。

【0070】このような連鎖停止剤の量は好適には各場 合に用いるビスフェノールの総量を基準にして0.25 から10モル%の範囲である。

【0071】本発明に従う適切なポリカーボネートは公 知様式で分岐させることができ、より具体的には、好適 には三官能または三官能以上の分岐剤を組み込むことに より分岐させることができる。適切な分枝剤は、例えば フェノール基を3個以上有する分岐剤、またはカルボン 酸基を3個以上有する分歧剤である。

【0072】適切な分岐剤は、例えばフロログルシノー ル、4、6-ジメチル-2、4、6-トリー(4-ヒド ロキシフェニル) -ヘプテン-2、4,6-ジメチルー 2, 4, 6-トリー (4-ヒドロキシフェニル) ヘプタ ン、1、3、5ートリ(4ーヒドロキシフェニル)ベン 20 ゼン、1、1、1-トリスー(4-ヒドロキシフェニ ル) エタン、トリー (4-ヒドロキシフェニル) フェニ ルメタン、2、2ービスー〔4、4ービスー(4ーヒド ロキシフェニル)ーシクロヘキシル]プロパン、2、4 ービスー(4-ヒドロキシフェニルイソプロビル)フェ ノール、2,6-ピスー(2-ヒドロキシー5'-メチ ルベンジル)-4-メチルフェノール、2-(4-ヒド ロキシフェニル) -2-(2,4-ジヒドロキシフェニ ル) プロパン、ヘキサー(4-(4-ヒドロキシフェニ ルイソプロビル)フェニル)テレフタル酸エステル、テ (4-ヒドロキシフェニルイソプロピル)フェノキシ) メタンおよび1, 4-ピス(4', 4"-ジヒドロキシ トリフェニル) メチルベンゼン、ならびに2, 4-ジヒ ドロキシ安息香酸、トリメシン酸、シアヌール酸クロラ イド、3、3ービス(3ーメチルー4ーヒドロキシフェ ニル)-2-オキソー2,3-ジヒドロインドール、ト リメシン酸トリクロライドおよび $\alpha$ ,  $\alpha'$ ,  $\alpha''$  ートリ スー(4-ヒドロキシフェノール)-1,3,5-トリ イソプロピルベンゼンである。

【0073】好適な分歧剤は1,1,1-トリスー(4 -ヒドロキシフェニル) エタンおよび3, 3-ビス(3) -メチル-4-ヒドロキシフェニル)-2-オキソー 2, 3-ジヒドロインドールである。

【0074】場合により用いることができる分岐剤の量 は使用するビスフェノールのモルを基準にして好適には 0.05モル%から2モル%である。

【0075】ポリカーボネートの製造を例えば相界面方 法に従って行う場合には、分岐剤はビスフェノールおよ び連鎖停止剤と共に水性アルカリ相に添加するか、或は 有機溶媒に溶解させてカルボン酸誘導体と共に添加する

ことができる。エステル交換方法の場合には、分岐剤は 好適にはジヒドロキシ芳香族化合物またはビスフェノー ルと共に計量添加する。

【0076】溶融エステル交換方法に従ってポリカーボ ネートを製造する時に好適に用いられる触媒は、文献で 公知のアンモニウム塩およびホスホニウム塩である(例 えば米国特許第3, 442, 864号、特開14742 /72、米国特許第5,399,659号およびドイツ 特許出願公開第19 539 290号を参照)。

【0077】また、コポリカーボネートを用いることも 10 くは異なり、線状アルキル、分岐アルキル、アルケニ 可能である。本発明の文脈の範囲内のコポリカーボネー トには、ポリジオルガノシロキサン-ポリカーボネート ブロック共重合体が含まれ、その重量平均分子量

(M.) は好適には10,000から200,000g /モル、より好適には20,000から80,000g /モルである(前以て光散乱測定または超遠心分離測定 による較正した後にゲルクロマトグラフィーにより測 定)。前記ポリジオルガノシロキサンーボリカーボネー トプロック共重合体に含まれる芳香族カーボネート構造 単位の含有量は好適には75から97.5重量%、より 好適には85から97重量%である。このポリジオルガ ノシロキサンーポリカーボネートブロック共重合体に含 まれるポリジオルガノシロキサン構造単位の含有量は好 適には25から2.5重量%、より好適には15から3 重量%である。このボリジオルガノシロキサンーボリカ ーボネートブロック共重合体の製造は、例えばα、ωー ビスヒドロキシアリールオキシ末端基を有する平均重合 度Pnが好適には5から100、特に好適には20から 80のポリジオルガノシロキサンから出発して実施可能 である。

【0078】このようなポリジオルガノシロキサン-ポ リカーボネートブロック重合体は、また、ポリジオルガ ノシロキサン - ポリカーボネートブロック共重合体と通 常の熱可塑性ポリカーボネート(ポリシロキサンを含ま ない)の混合物を含んで成ることができ、この混合物に 含まれるポリジオルガノシロキサン構造単位の総含有量 は好適には2.5から25重量%である。

【0079】そのようなポリジオルガノシロキサンーボ リカーボネートプロック共重合体は、重合体鎖内に、一 方では芳香族カーボネート構造単位(1)を含有し、他 40 方では、アリールオキシ末端基を有するポリジオルガノ シロキサン(2)を含有する:

[0080]

[化3]

【0081】ここで、Arは、同一もしくは異なる二官 能芳香族残基であり、そしてRおよびR'は、同一もし ル、ハロゲン置換線状アルキル、ハロゲン置換分岐アル キル、アリールまたはハロゲン置換アリール、好適には メチルを表し、そしてnは、好適には5から100、特 に好適には20から80の平均重合度を表す。

【0082】上記式(2)中のアルキルは好適にはC、 -C20-アルキルを表す一方で、上記式(2)中のアル ケニルは好適にはC、-C。-アルケニルを表し、上記式 (2)中のアリールは好適にはC。-C11-アリールを 表す。上記式中のハロゲン置換は塩素、臭素またはフッ 素で部分的にまたは完全に置換されていることを表す。 【0083】アルキル、アルケニル、アリール、ハロゲ ン置換アルキルおよびハロゲン置換アリールの例は、メ チル、エチル、プロピル、n-ブチル、t-ブチル、ビ ニル、フェニル、ナフチル、クロロメチル、パーフルオ ロブチル、パーフルオロオクチルおよびクロロフェニル である。

【0084】そのようなポリジオルガノシロキサンーポ リカーボネートプロック共重合体およびそれらの製造は 例えば米国特許第3, 189, 662号、3, 821, 30 325号および3,832,419号などに記述されて いる。

【0085】好適なポリジオルガノシロキサンーポリカ ーボネートブロック共重合体の製造は、例えば2相界面 方法(例えばH. Schnell、「Chemistr yand Physics of Polycarbo nates J. Polymer Reviews. 9 巻、31-76頁、Interscience Pub lishers、ニューヨーク、ロンドン、シドニー、 1964 k記述されている如き)k従い、例えば $\alpha$ 、 $\omega$ **-ビスヒドロキシアリールオキシ末端基を有するポリジ** オルガノシロキサンと他のビスフェノールを場合により 分岐剤を通常量で共に用いて反応させることにより実施 可能である。 $\alpha$ ,  $\omega$  – ピスヒドロキシアリールオキシ末 端基を有するポリジオルガノシロキサンを前記合成で遊 離体として用いることおよびそれらの製造は例えば米国 特許第3,419,634号などに記述されている。 【0086】通常の添加剤、例えば離型剤などを溶融状

態のポリカーボネートと混合することもでき、或は表面 に塗布することもできる。この使用するポリカーボネー 50 トは本発明に従う成形用組成物に含める他の成分と共に

コンパウンドにする前に、好適には既に離型剤を含有している。

19

【0087】成分Aとしてまた数種の熱可塑性プラスチック材料の混合物、好適には例えばポリエステルとポリカーボネートの混合物、特に好適にはPBTとPCの混合物、ならびにPETとPCの混合物を用いることも可能である。

【0088】本発明に従う組成物は、IRを吸収する少 なくとも1種の成分、好適にはカーボンブラックとは異 なる成分を成分B)として含有する。本発明に従い、近 赤外領域(NIR-700から1200mmの波長範囲 の光)、NIR範囲の少なくとも一部の範囲に非常に強 い吸収を示すが可視スペクトルには吸収を示さないか或 は吸収を示すとしても僅かのみでありかつ関連重合体お よび場合により用いる添加剤および補強用物質と相溶し かつまたコンパウンド化(compounding)、 加工、例えば射出成形、押出し加工および溶接などに充 分な熱安定性を示す化学化合物がIR吸収性成分として 用いるに適する。適切な「R吸収性化合物は、例えば M. Matsuoka, Infrared Absor 20 bing Dyes, Plenum Press, === ヨーク、1990の中に示されている物質の種類に従っ て記述される。好適に適切な化合物は、フタロシアニ ン、ナフタロシアニン、ペリレン、クオテリレン、金属 錯体、アゾ染料、アントラキノン、スクエア酸誘導体、 インモニウム染料、ならびにポリメチンを包含する物質 の種類に属する化合物である。これらの中でフタロシア ニンおよびナフタロシアニンが最も特別に適切である。 【0089】特に適切なNIR染料は熱安定性を考慮し てフタロシアニンおよびナフタロシアニンである。熱可 30 塑性プラスチック材料中で向上した溶解性を示すことを 考慮して、かさ高い側基を有するフタロシアニンおよび ナフタロシアニンが好適である。

【0090】フタロシアニンとして、一般式(1) 【0091】 【化4】

$$X_{2}$$

$$X_{1}$$

【0092】[式中、Mは、任意の金属中心または水素、好適にはVO、Cu、Al、Zn、Ni、HH、SiR<sub>2</sub>、AlR、Mg、Fe、GaR、MnR、Sn

R、Na、Li、TiO、特に好適にはVOまたはCuである]で表される化合物が特に適切である。これに関連して、Rは、脂肪族または芳香族基、またアルコキシまたはアリールオキシを表す。X、-X、は、H、ハロゲン、脂肪族もしくは芳香族基、ならびに、アルコキシおよび/またはアリールオキシまたは-S-アルキルおよび/またはNH-アリールもしくはNアルキルおよび/またはNアリール、または-NHCOアルキルおよび/またはNHCOアリールを表す。かさ高い基、例えばt-ブチル、フェノキシまたはフェニルなどが好適である。本発明に従い、X、-X、はまた好適には特にフッ素および/または塩素を置換基として含むことができる。

【0093】特に、式II 【0094】

【化5】

$$X_{3}$$
 $X_{5}$ 
 $X_{8}$ 
 $X_{7}$ 
 $X_{11}$ 
 $X_{12}$ 
 $X_{23}$ 
 $X_{19}$ 
 $X_{18}$ 
 $X_{17}$ 
 $X_{15}$ 
 $X_{15}$ 
 $X_{15}$ 

【0095】〔式中、Mは、任意の金属中心または水 素、好適にはVO、Cu、Al、Zn、Ni、HH、S iR, AlR, Mg, Fe, GaR, MnR, Sn R、Nax、Lix、TiO、特に好適にはVOまたはC uである〕で表される化合物がナフタロシアニンとして 用いるに適する。これに関連して、Rは、脂肪族または 芳香族基、及びアルコキシまたはアリールオキシを表 す。X1-X1は、H、ハロゲン、脂肪族もしくは芳香 40 族基、ならびにアルコキシおよび/またはアリールオキ シまたは-S-アルキルおよび/または-S-アリール もしくはNHアルキルおよび/またはNH-アリールも しくはNアルキル、および/またはNアリール、またはー NHCOアルキルおよび/またはNHCOアリールを表 す。かさ高い基、例えばt-ブチル、フェノキシまたは フェニルなどが好適である。本発明に従い、X1-X14 はまた好適には特にフッ素および/または塩素を置換基 として含むことができる。

【0096】また、いろいろなNIR吸収剤の混合物も 50 適切である。

【0097】本発明に従う組成物は、繊維状もしくは粒 子状の充填材もしくは補強用物質または異なる2種以上 の充填材および/または補強用物質の混合物を成分C) として含有することができる。

21

【0098】ガラス繊維、ガラス球、ガラス布、ガラス マット、ホイスカ、アラミド繊維、チタン酸カリウム繊 維、天然繊維、非晶質ケイ酸、炭酸マグネシウム、硫酸 バリウム、長石、マイカ、ケイ酸塩、石英、タルク、カ オリン、珪灰石など(これらにまた表面処理することが できる)を繊維状もしくは粒状充填材および補強用物質 10 として本発明に従う成形用組成物に加える。好適な補強 用物質は市販のガラス繊維およびガラス球であり、ガラ ス繊維が最も好適である。

【0099】本発明のガラス繊維は、繊維直径が一般に 7から18 µm、好適には9から15 µmのガラス繊維 をエンドレスな繊維としてか或はガラス繊維の細断もし くは粉砕品として添加することができ、これに関連し て、そのような繊維に適切なサイジング系(sizin g system) および接着剤もしくは接着剤系、例 えばシランが基になった系などを与えることができる。 【0100】本発明のガラス球は、一般に10から15 Ομm、好適には10から30μmの球直径を有し、こ れに例えばシランが基になった接着剤系を与えることも できる。

【0101】また、針状の鉱物質充填材も適切である。 本発明の範囲内で針状鉱物質充填材は非常に明確な針の 形状の構造を有する鉱物質充填材を意味すると理解す る。珪灰石を例として挙げることができる。この鉱物の L/D(長さ/直径) 比は好適には8:1から35: 鉱物質充填材は場合により表面処理することができる。 【0102】とのような充填材の添加は、単量体を重合 させて成分A)の熱可塑材プラスチック材料を生成させ る前、生成させている間または生成させた後に実施可能 である。本発明に従って充填材の添加を重合後に行う場 合には、これを好適には押出し加工機に入っている重合 体溶融物に添加するととにより行う。本発明に従って充 填材の添加を重合前または重合中に行う場合には、重合 を1から50重量%の水または他の溶媒の存在下で実施 する段階を含むことができる。

【0103】このような充填材を添加する時、これらが 本成形用組成物中で最終的に達成する粒子サイズを有す る粒子として既に存在することができる。別法として、 このような充填材を前駆体の形態で添加して、本成形用 組成物中で最終的に存在させる粒子をそれの添加および /または取り込み過程中に生成させることも可能であ る。

【0104】本発明に従う組成物は、更に、添加剤、例 えば難燃剤、安定剤、顔料、加工助剤、例えば滑剤、核 形成剤、ゴム弾性重合体(またしばしば衝撃改良剤とも 呼ばれる)、弾性重合体またはゴム、例えばゴムまたは ポリオレフィンなどを、成分D)として含有することが できる。

【0105】難燃剤としては、市販の有機化合物もしく はハロゲン置換化合物が適切であり、それらを相乗剤ま たは市販の有機窒素化合物もしくは有機/無機燐化合物 もしくは赤燐と共に用いることができる。また、難燃添 加剤、例えば水酸化マグネシウムまたは含水CaーMg 炭酸塩なども使用可能であり、例えばドイツ特許出願公 開第4 236 122号を参照のこと。ハロゲン含有 化合物、特に臭素置換および塩素置換化合物として下記 を例として挙げることができる:エチレンー1、2-ビ ステトラブロモフタルイミド、エポキシ化テトラブロモ ビスフェノールA樹脂、テトラプロモビスフェノールA のオリゴカーボネート、テトラクロロビスフェノールA のオリゴカーボネート、ペンタブロモポリアクリレート および臭素置換ポリスチレン。有機燐化合物として、♥ O-A 98/17720に従う燐化合物、例えばトリ フェニルホスフェート(TPP)、レゾルシノールービ 20 スー (ジフェニルホスフェート) 含有オリゴマー (RD P)、ならびにビスフェノールA-ビスージフェニルホ スフェート含有オリゴマー(BDP)、メラミンホスフ ェート、メラミンピロホスフェート、メラミンポリホス フェートおよびそれらの混合物が適切である。適切な窒 素化合物は特にメラミンおよびメラミンのシアヌレート である。相乗剤として、例えばアンチモン化合物、特に 三酸化アンチモンおよび五酸化アンチモン、亜鉛化合 物、錫化合物、例えば錫の錫酸塩およびホウ酸塩または 鉄の酸化物などが適切である。また、炭素形成剤(ca 1、好ましくは8:1から20:1である。このような 30 rbon-forming agents)およびテト ラフルオロエチレンの重合体を添加することも可能であ る。

> 【0106】本発明に従う成形用組成物は通常の添加 剤、例えば熱分解に対する作用剤、熱架橋に対する作用 剤、紫外線による損傷に対する作用剤、可塑剤、滑剤お よび離型剤、核形成剤、帯電防止剤および恐らくはさら なる安定剤などを含有することができる。

【0107】本発明に従う成形用組成物は、個々の成分 を公知様式で混合しそして通常の装置、例えば内部ニー 40 ダー、押出し加工機または二軸押出し加工機などを用い て前記成分を200℃から380℃、一般に250℃か ら350℃の範囲の温度で溶融コンパウンド化または溶 融押出し加工することにより製造する。この溶融コンバ ウンド化または溶融押出し加工段階中にさらなる添加 剤、例えば補強用物質、安定剤、滑剤および離型剤、核 形成剤および他の添加剤などを添加することができる。 【0108】酸化抑制剤および熱安定剤の例には、立体 障害フェノールおよび/またはホスファイト、ハイドロ キノン、芳香族第二級級アミン、例えばジフェニルアミ ンなど、これらの群のいろいろな置換員およびそれらの 混合物が含まれ、これらの寝度は本成形用熱可塑性組成 物の重量を基準にして1重量%以下である。

23

【0109】挙げることができる紫外線安定剤の例は置 換レゾルシノール、サリチル酸エステル、ベンゾトリア ゾールおよびベンゾフェノンであり、これらの使用量は 一般に本成形用組成物を基準にして2重量%以下であ る。

【0110】無機顔料、例えば二酸化チタン、ウルトラ マリンブルー、鉄酸化物など、更に有機顔料、例えばフ タロシアニン、キナクリドン、ペリレン、ならびに染 料、例えばNigrosinおよびアントラキノン、な らびに他の着色剤を添加することもでき、これに関連し て、そのような着色剤は好適には本成形用組成物の機械 的特性があまりにもひどい影響を受けないような量で用 いることが好ましい。

【0111】部分結晶性熱可塑性プラスチック材料、例 えばポリアミド6またはPBTなどの場合には、例えば フェニルホスフィン酸ナトリウム、酸化アルミニウム、 二酸化ケイ素ならびに好適にはタルクなどを核形成剤と して用いることができる。

【0112】滑剤および離型剤は好適にはエステルワッ クス、ペンタエリスリトールのステアリン酸エステル (PETS)、長鎖脂肪酸(例えばステアリン酸または ベヘン酸)、それらの塩(例えばステアリン酸Caもし くはZn)、ならびにアミド誘導体(例えばエチレン-ビス-ステアリルアミド) またはモンタンワックスおよ びまた低分子量のポリエチレンおよび/またはポリプロ ビレンワックスであり、これらの使用量を通常は1重量 %以下である。

エステル、フタル酸のジベンジルエステル、フタル酸の プチルベンジルエステル、炭化水素油およびN-(n-ブチル) - ベンゼンスルホンアミドを挙げることができ る。

【0114】特に、ゴム弾性重合体(またしばしば衝撃) 改質剤、弾性重合体またはゴムとも呼ばれる)を追加的 に用いるのが好適である。

【0115】前記は一般に好適には少なくとも2種類の 下記の単量体から作られた共重合体である:エチレン、 プロピレン、ブタジエン、イソブテン、イソプレン、ク ロロプレン、酢酸ビニル、スチレン、アクリロニトリ ル、そしてアルコール成分のC原子数が1から18のア クリル酸エステルおよび/またはメタアクリル酸エステ ル。

【0116】そのような重合体は例えばHouben-Weyl, Methoden der Organis chen Chemie, 14/1卷(Georg-T hieme-Verlag, Stuttgart, 19 61)、392から406頁そしてC. B. Buckn allの専攻論文「Toughened Plasti cs] (Applied Science Publi shers、ロンドン、1977)に記述されている。 【0117】また、いろいろな種類のゴムの混合物も明 らかに使用可能である。

【0118】有機ならびに無機顔料および/または染料 が本発明に従うIR吸収性化合物として用いるに適す る。場合により、カーボンブラックを非常に少ない量、 例えば全組成物を基準にして<0.1重量%、好適には <0.01重量%の量で顔料混合物の1成分にすること 10 も可能である。このような顔料/染料および/またはカ ーボンブラックをまた場合によりバッチ形態(batc h form) で用いることも可能である。

【0119】無機顔料の例には、三酸化アンチモン、五 酸化アンチモン、塩基性炭酸鉛、塩基性硫酸鉛またはケ イ酸鉛、リソポン、二酸化チタン(アナターゼ、ルチ ル)、酸化亜鉛、硫化亜鉛、金属の酸化物、例えばベル リンプルー、クロム酸鉛、スルホクロム酸鉛、チタン酸 クロムーアンチモン、酸化クロム、酸化鉄、コバルトブ ルー、コパルトークロムブルー、コパルトーニッケルグ 20 レー、マンガンブルー、マンガンパイオレット、モリブ デン酸塩オレンジ、モリブデン酸塩レッド、チタン酸ニ ッケル-アンチモン、ウルトラマリンブルーならびに、 金属の硫化物、例えば三硫化アンチモン、硫化カドミウ ム、スルホセレン化カドミウム、ケイ酸ジルコニウム、 ジルコニウム-バナジウムブルーおよびジルコニウムブ ラセオジムイエローが含まれる。

【0120】有機顔料の例には、アントラキノン、ア ゾ、アゾメチン、ベンズアントロン、キナクリドン、キ ノフタロン、ジオキサジン、フラバントロン、インダン 【0113】可塑剤の例として、フタル酸のジオクチル 30 トロン、イソインドリン、イソインドリノン、メチン、 ベリノン、ベリレン、フタロシアミニン、ピラントロ ン、ピロロピロールおよびチオインジゴ顔料、ならび に、例えばアゾ、アゾメチンもしくはメチン染料の金属 錯体、またはアゾ化合物の金属塩が含まれる。

> 【0121】重合体に可溶な適切な染料には、例えば分 散染料 例えばアントラキノンシリーズの分散染料、例 えばアルキルアミノー、アミノー、アリールアミノー、 シクロヘキシルアミノー、ヒドロキシー、ヒドロキシア ミノーもしくはフェニルメルカプトアントラキノン類、 40 ならびに、アゾ染料の金属錯体、好適にはモノアゾ染料 の1:2-クロムもしくはコバルト錯体、ならびに、蛍 光染料、例えばベンズチアゾール、クマリン、オキサリ ンまたはチアジンシリーズの蛍光染料が含まれる。

【0122】このような重合体可溶染料をまた充填材お よび/または顔料、好適には無機顔料、例えば二酸化チ タンなどと組み合わせて用いることも可能である。

【0123】本発明に従い、顔料および/または重合体 に可溶な染料を用いることができる。この用いる染料ま たは顔料は本発明に従って用いる熱可塑性重合体と相溶 50 すべきでありかつこれらの機械的特性にも他の特性にも

悪影響を与えるべきでない。

【0124】適切な顔料用添加剤には、例えばC原子数 が少なくとも12の脂肪酸、例えばベヘン酸またはステ アリン酸など、それらのアミド、塩またはエステル、例 えばステアリン酸アルミニウム、ステアリン酸マグネシ ウム、ステアリン酸亜鉛またはベヘン酸マグネシウム、 ならびに、第四級アンモニウム化合物、例えばトリー (C,-C,)-アルキルベンジルアンモニウム塩など、 ワックス、例えばポリエチレンワックスなど、樹脂酸、 例えばアビエチン酸、コロフォニー(colophon 10 物(場合によりさらなる着色剤と組み合わせてもよい) y) 石鹸、コロフォニーの水添品もしくは二量体、C12 - C18パラフィンジスルホン酸またはアルキルフェノー ルなどが含まれる。

【0125】本発明に従い、ピラゾロン、ペリノンおよ びアントラキノン型の染料、そして更にメチン、アゾお よびクマリン型の染料が好適である。

【0126】また、金属含有顔料、例えば無機顔料、そ してアゾ、アゾメチンまたはメチン染料の金属錯体、ア ゾメチン、キナクリドン、ジオキサジン、イソインドリ ロロピロールおよびチオインジゴ着色剤およびバナジン 酸ビスマスなども好適である。

【0127】本発明は、また、

- 本発明に従う成形用熱可塑性組成物から製造可能な 成形部品、
- 本発明に従う成形用組成物をレーザー光溶接で他の 成形部品に接合させる成形部品の製造での使用、
- レーザー光溶接で接合していて少なくとも一部が本 発明に従う成形用組成物で構成されている成形部品組み 立て物、

も提供する。

[0128]

【実施例】平均的な粘度を有するPA6[バイエル社 (Bayer AG)の商品であるDurethan B30F]を30%のガラス繊維(バイエル社の商品で あるCS 7928)およびIR吸収性化合物(場合に 26

よりさらなるIR吸収性化合物と組み合わせてもよい) と物理的に混合した後、場合によりガラス繊維を添加し て、二軸押出し加工機(Werner & Pflei dereのZSK 32タイプ)を260-300℃の バルク温度(bulk temperatures)で 用いてコンパウンド化することにより、均一に着色し

【0129】低い粘度を有するPBT[バイエル社の商 品であるPocan B 1300]をIR吸収性化合 と物理的に混合した後、二軸押出し加工機(Werne r & PfleidereOZSK 32917) & 235-270℃の組成物温度でコンパウンド化するこ とにより均一に着色した。

【0130】次に、その溶融物を紡糸し、水浴に通した 後、粒状にした。

【0131】補強剤を含有しないPA6(パイエル社の 商品であるDurethan B31SK 9000/ 0〕をレーザー透過性接合相手としてポリアミド試験で ン、イソインドリノン、ベリレン、フタロシアニン、ピ 20 用いた。厚みが1.6mmのASTMロッドを用いた。 【0132】PBTの場合、補強剤を含有しないPBT (バイエル社の商品であるPocan 1305)を用 いた。この場合には厚みが0.8mmおよび1.0mm のASTMロッドを用いた。

> 【0133】得られた粒子をArburg 320-2 10-500型の射出成形機を通常の組成物成形条件 (組成物温度が250−290℃で工具の温度が70− 90℃) 下で用いていろいろな厚み(厚み0.8、1. O、1.6mm、3.2mm、長さ:127mm、幅: 30 12.7mm)のASTMロッドに加工し、レーザー透 過測定および溶接試験を行った。

【0134】本発明に従う成形用組成物および比較材料 の組成および特件の例を表1から4に示す。

[0135]

【表1】

表1:PAを用いて生成させた成形用組成物の組成

27

		美性例1	実施例2	比较 実施例1	宴施例3	突旋倒4	比較 賽籃第2	比较 实施到3
PA6,添加剂 <sup>17</sup>	[%]	69.98	69.99	70	69.98	69.98	100	69.8
カーホンプラック	[%]	<u> </u>	1					0.2
カラス機能 Bayer CS 7928	[%]	30	30	30	30	30		30
Pro-Jet 860 NP <sup>2)</sup>	[%]	0.02	0.01	0.00				
Pro-Jet 830 NP <sup>2)</sup>	[%]				0.02			
Excolor 803 K <sup>3)</sup>	[%]					0.02		

<sup>1)</sup> 通常量で一定温度(0.01-0.5%)の添加剤: 核形成剤(5クロウルク)、熱安定剤(Cul/KBr)、離型剤(モンタンエステルワックス)

#### [0136]

\* \*【表2】

表2: PBTを用いて生成させた成形用組成物の組成

		实施例5	実施例8	実施例7	実施例8	実施例9	実施例10	实施例11	実施例12	比較異態例4
PBT, 添加剤 <sup>1)</sup>	[%]	99.995	99.99	99.98	99.96	99.995	99.99	99.98	99.96	100.00
Pro-Jet 860 NP <sup>2)</sup>	[%]	-	•	•	-	0.005	0.01	0.02	0.04	-
Excolor 803 K <sup>3)</sup>	[%]	0.005	0.01	0.02	0.04					

通常量で一定温度(0.01-0.5%)の添加剤: 核形成剤(ミクロタルケ)、熱安定剤(Cul/KBr)、離型剤(モンタンエステルワックス)

【0137】レーザー透過測定の実施および結果の記述 IRレーザー吸収性材料およびIRレーザー透過性材料 から加工したASTM試験ロッドを分光光度計と球形光 東計で構成されている透過率測定装置(これは直接透過 する光ならびに散乱する光をも検出する)を用いて測定 した。IRレーザー吸収試験では、試験片の厚みを3. 2mmにした時、800から1200nmの範囲のNIRスペクトル範囲の少なくとも一部の領域で<15%の測定値を得たが、JRレーザー透過性材料が示した透過率レベルは典型的に20-70%である。

[0138]

【表3】

<sup>&</sup>lt;sup>2)</sup> AVECIAの商品

<sup>3)</sup> Ultrasorb Chemikalien GmbH(Nippon Shokubaiの子会社)の商品

<sup>&</sup>lt;sup>2)</sup> AVECIAの商品

Ultrasorb Chemikalien GmbH(Nippon Shokubaiの子会社)の商品

29 表3: PAIに関する透過率測定の結果\*

<b>東長[m]</b>	設設片の 译み[mm]	实施例1	突蓋側2	比較 実施例:	典施例3	安第94	止數 突旋例2	比較 突旋例)
400	8.0	21.79	29.59	48.02	0	12.41	55.64	0
500	0.8	40.68	49.87	60.64	0	26.3	65.18	0
600	8.0	49.46	58.37	68.65	0	29.88	70.68	0
700	0.8	42.57	55.06	70.14	0.84	26.88	74.40	0
800	0.8	23.00	40.53	72.66	24.08	22.49	77.08	0
900	0.8	41.01	57.91	74.86	53.34	23.91	78.25	0
1000	0.8	87.41	73.22	78.13	71.47	32.1	79.96	0
1100	0.8	74.84	77.42	77.41	75.96	43.51	81.18	0
1200	8.0	70.53	71.91	71.29	70.44	49.95	72.88	0
					ĺ			0
400	3.2	0.11	0.51	9.00	0	0	18.58	0
500	3.2	1.53	4.00	19.91	0	0.21	25.18	0
500	3.2	3.90	8.12	24.16	D	0.44	28.07	0
700	3.2	2.10	6.13	26.33	0	0.33	30.23	0
300	3.2	0.18	1.72	28.28	0.23	0.1B	32.43	0
900	3.2	1.42	7.11	30.01	6.44	0.08	33.50	0
1000	3.2	17.64	24.50	32_43	23.77	0.6	36.32	0
100	3.2	28.57	35.48	35.27	31.65	2.43	38.87	0
200	3.2	22.79	24.23	24.60	23.58	4.76	22.29	0

\*全透過率[%]、PE5ムダ900測定装置、0°/拡散、基準空気T=100%。ある場合には減衰器(attenuator)を用いて測定

## [0139]

#### \* \* [表4]

麦4:PBTに関する透過率測定の結果<sup>®</sup>

波長 [han]	試験片の 序み[mm]	樊施領5	实施例	实施例7	実施例8	突進引9	実施領10	実施例11	実施例12	比較 実施例4
400	0.8	2.11	0.75	0.18	0.0	2.93	1.69	0.35	0.03	9.24
500	0.8	5.81	2.82	0.89	0.11	8.02	5.58	2.08	0.52	16.84
600	0.8	7.94	4.13	1.45	0.23	13.02	10.19	5.21	2.01	20.75
700	8.0	9.06	4.72	1.71	0.28	12.58	9.34	4.10	1.31	23.57
800	0.8	6.43	2.69	0.89	0.08	8.32	3,69	0.84	0.11	26.03
900	0.8	2.36	0.68	0.0	0.0	9.62	6.58	2.19	0.541	26.88
1000	0.8	8.73	4.25	1.18	0.03	26.24	24.55	21.34	18.35	28.86
1100	0.8	22.22	17.48	12.34	5.15	29.73	29.04	28.02	25.54	30.65
1200	0.8	23.09	21.23	19.22	13.33	25.73	25.26	24.94	23.78	26.02
400	1.0	1.08	0.27			<del></del>			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	6.9
500	1.0	3.71	1.39							13.9
600	1.0	5.35	2.21		<del></del>					17.61
700	1.0	6.14	2.58			<del></del>				20,13
800	1.0	4.03	1.27							22.36
900	1.0	1.32	0.13							23.29
1000	1.0	6.06	2.34		<del> </del>		<u> </u>			25,18
1100	1.0	18.27	13.28		<b></b>		<u> </u>			28.78
1200	1.0	19.00	18.6							21,44

\*全透過率[94]、PE7ムダ900規定藝度、0°/拡散、基準空気T=100%、ある場合には減衰器(attenuator)を用いて測定

【0140】前記試験片の全ては非常に強力に散乱する(scattering)材料を含有することから、全透過率を直接透過率と拡散透過率の合計として評価した。

【0141】本発明に従って着色した実施例1-12の まって吸光性(absorbing)溶接相手として用試験片が特に800-900nmおよび/または100 50 いるに適するが、それに比較して、比較実施例に相当す

0-1100nm (通常のダイオードおよびNd:YAGレーザーの波長範囲)の所に示す透過率は非常に低く、その結果として、それらは0.8mmの厚み (PBT)または0.8から3.2mmの厚み (PA)から始まって吸光性 (absorbing) 溶接相手として用いるに適するが、それに比較して、比較実施例に相当す

る試験片が示した透過率は著しく高い。この測定では全 透過率 [主に拡散放射分率 (diffuse radi ation fractions) からなる] を考慮に 入れた。

31

【0142】レーザー溶接試験の実施および結果 成形用組成物がレーザー光溶接に適するか否かを検査する目的でNd:YAGレーザー(波長が1064nm) を用いて溶接試験を実施した。図1に示すように、レーザーを透過するASTMロッドを装置にクランプ止めして、それらが重なり合うように位置させて互いに接合した。

【0143】PAの場合には、レーザーの出力を約36 ワットにして、厚みが0.8mmのレーザー透過性試験 片をASTMロッドの幅全体に亘って10mm/秒の送 り込み速度で1回送り込んで、溶接継目の幅が約1.5\* \* mmになるように溶接した。厚みが3.2mmのPA試験片の場合には約45ワットのレーザー出力を用いた。【0144】PBT実施例の場合には、レーザーの出力を約36から60ワットにして、厚みが0.8mmおよび1.0mmのレーザー透過性試験片をASTMロッドの幅全体に亘って4から6mm/秒の送り込み速度で1回送り込んで、溶接継目の幅が約1.5mmになるように溶接した。試験パラメーターの詳細を表6に示す。

ザーを透過するASTMロッドを装置にクランプ止めし 【0145】重なり合う継目接合部として溶接した試験 て、それらが重なり合うように位置させて互いに接合し 10 片に図2に示す如き引張りせん断試験でそれが破壊する た。 まで負荷をかけた。

【0146】実施例全部が示した測定極限引張り応力値は非常に良好に受け入れられる値であった。

[0147]

【表5】

表5・レーザー光で浴径したPAのASTM起放片本体が示した引張り試験の核果: 種間引張り応力(N)

		材料2のAST	M試験片本体の厚み*
材料対		0.8 mm	3.2 mm
材料1 <sup>®</sup> (厚み)	材料2		
比較2	実施例1	594	707
比較2	実施例2	777	196
比較2	比較1	演接不能	溶接不能
比較2	実施例4	428	847

この場合の材料1はレーザー光に最初に接触する成形部品/材料を表す。 即ちレーサーを透過する。

[0148]

※ ※【表6】

表6:レーサー光で溶接LPBTのASTM試験片本体が示した引張り試験の結果

		溶接パラメーター: レーザー出力(W)/ 送り込み速度(mm/秒)		植限引張り応力(N)		
材料対		材料10度	材料1の厚み		材料1の厚み	
村料1"	材料2	0.8 mm	1.0 mm	0.8 mm	1.0 mm	
比较 实施例4	実施例5 厚み1.0mm	-	60\e	-	265	
比较 実施例4	実施例6 厚み1.0mm	-	60/6	-	299	
比较 実施例4	実施例7 厚み1.0mm	_	60/5	•	212	
比较 実施例4	実施例8 厚み1.0mm	-		-	301	
比较 実施例4	実施例9 厚み1.6mm	51/4	60/6	141	142	
比較 実施例4	実施例10 ほみ1.8mm	51/4	60/4	164	182	
比較 実施例4	実施例11 厚み1.8mm	51/4	60/4	165	189	
比較 実施例4	実施例12 厚み1.6mm	51/4	60/4	227	204	
比较 実施例4	比較実施例5 厚み1.0mm 厚み1.6mm	36/ <del>5</del> 36/ <del>5</del>	36/5 36/5	428 512	382 375	

この場合の材料1はレーザー光に最初に接触する皮形部品/材料を表す。 即ちレーザーを透過する。

【0149】本発明を説明の目的でこの上に詳細に記述 ら逸脱することなく変更してきたが、そのような詳細は単にその目的であり、そ 求の範囲で限定可能なこれに関して本分野の技術者が本発明の精神および範囲か 50 理解されるべきである。

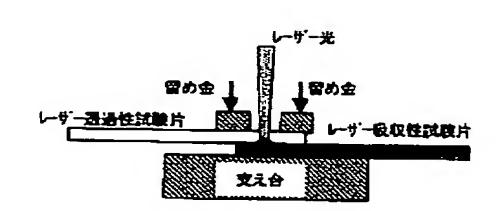
ら逸脱することなく変更を行うことができるのは、本請求の範囲で限定可能なことを除いた点に関してであると 理解されるべきである。 33

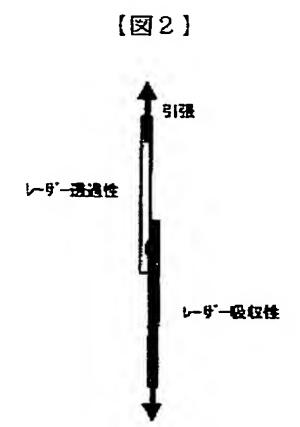
#### 【図面の簡単な説明】

【図1】図1はレーザー溶接試験装置を示す。

\*【図2】図2は溶接した試験片の引張せん断試験を示 \* す。

【図1】





#### フロントページの続き

(51)Int.Cl.'

識別記号

FI

テーマコード(参考)

CO8L 67/00 69/00

77/00

C08L 67/00

69/00

77/00

(72)発明者 トマス・ブライク

ドイツ40476デユツセルドルフ・ゾマース

シユトラーセク

(72)発明者 マルテイン・デブラー

ドイツ40593デユツセルドルフ・フロトウ

シストラーセ13

(72)発明者 フランク・クラウゼ

ドイツ51469ベルギツシユグラートバツ

ハ・フランツーヒツエーシュトラーセ11

(72)発明者 フレデリク・トマ

ドイツ47475カンプーリントフオルト・ミ

ツテルシュトラーセ100

Fターム(参考) 4F071 AA12X AA15 AA20 AA22X

AA24 AA33 AA34X AA40

AA42 AA43 AA45 AA46 AA50

AA51 AA54 AA55 AA56 AA60

AA77 AB05 AB18 AB20 AB21

AB24 AB28 AB30 AC02 AC07

AC10 AC11 AC12 AC15 AC18

AD01 AE04 AE05 AE07 AE11

AE17 AE22 BA01 BB05 BC06

4F211 AA24 AA28 AA29 AB11 AB13

AB25 TA01 TN27

43002 BB031 BB121 BC031 BC113

BD041 BG021 BG073 BN151

CB001 CD123 CF051 CG001

CG033 CH001 CH091 CL001

CL062 CM041 DA058 DE078

DE187 DE237 DG047 DJ007

DJ017 DJ037 DJ047 DJ057

DL007 EA066 EE030 EE056

EH140 EJ009 EJ020 EN069

EQ016 EU028 EU056 EU170

EW048 EW069 FA047 FA062

FA067 FD012 FD017 FD050 FD069 FD079 FD133 FD138

FD206